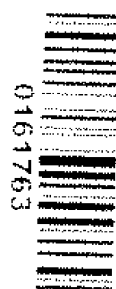
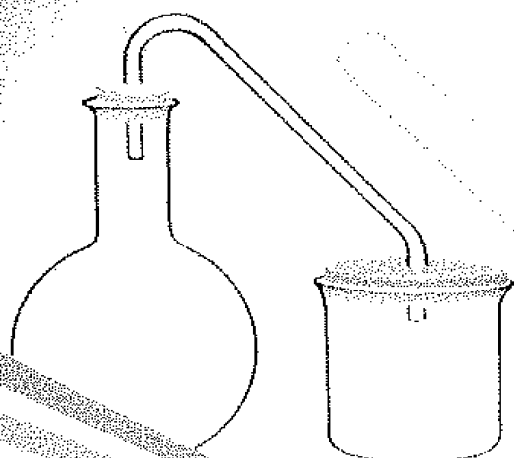
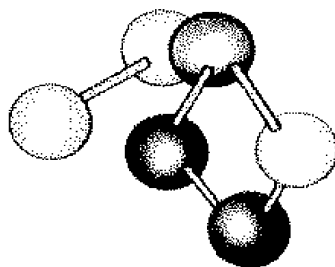


علماء علموا العالم

د. شاذي نجيب



0161763



علماء علموا العالم



دار الأمل

٨ شارع عبد العزيز حامد - أول الملك فيصل - الهرم

٥٨٦٠٨٩٢

٩٧/٨٤٧٨

٩٧٧ - ٥٨٢٣ - ١٣ - ٧

مطابع زمزم

العاشر من رمضان

جميع حقوق الطبع والنشر محفوظة للناشر

أرمس للكمبيوتر

٣٢ ش على عبد اللطيف - مجلس الأمة - لاغوغلى

٣٥٦٤٤٠٤

١٤١٨ هـ - ١٩٩٧ م

الناشر :

المنوان :

تليفون :

رقم الإيداع :

الترقيم الدولي :

طبع :

المنوان :

جمع وإخراج :

المنوان :

تليفون :

الطبعة الأولى

علماء كلاموا العالم

تأليف

د. هاني حسن



المقدمة

الكتاب هو وعاء المعرفة ، والعلماء هم مشاعل الحضارة وصناع التقدم والازدهار، من علمهم ينهل الجميع ، ومن فيض ثقافتهم تتقدم الشعوب وتؤكد سيادتها وعظمتها . وقد حرصنا أن نجمع في هذا الكتاب عدداً من خيرة العلماء الذين علموا العالم من نور علمهم وغزير معارفهم ؛ فكانوا رؤاداً ونبراساً يستضاء به في ظلام الجهل ، فيتبدد الظلام ويحل النور والتقدم والخير .

إن هذه الباقة من كبار العلماء قد صنعت المجد ، وبنيت صرح الحضارة في كل مجالات العلم والمعرفة ، وأضاف كل واحد منهم الكثير والكثير من فيض علمه وثمار عبقريته وخلاصة تجاربه . لقد قدم هؤلاء العلماء كل ذلك للأجيال عن طيب خاطر آملين من تلك الأجيال أن تواصل المسيرة ، ويخرج من بينهم من يحمل راية العلم والحضارة والمعرفة من بعدهم لتتواصل الأجيال مجدداً ورخاء وازدهاراً .

د / هاني حسن

١- السير إسحق نيوتن

ولد إسحق نيوتن بمنزل ريفى فى قرية صغيرة بالمجلترا فى يوم عيد الميلاد سنة ١٦٤٢ فكان هدية عيد الميلاد إلى العالم . ولقد بدا - ولأشك هدية - صغيرة ، إذ قالت أمه إنه صغير الحجم جداً عند ولادته ، لدرجة إنه كان يمكن وضعه فى وعاء صغير . ولكن هذا الطفل الذى كان دون الحجم الطبيعى ، الذى ولد قبل الأوان ، يتيماً ، ولم يكن يتوقع أن يعيش ، قد شب وترعرع ليصبح أحد كبار علماء الدنيا .

إن الأعمال التى أتمها نيوتن - فى الرياضيات والميكانيكا والجاذبية والبصريات - كانت ضخمة وأساسية ، حتى إنها كانت تكفى لشهرته ، ولو لم يتم شيئاً غيرها .

عندما تزوجت والدته مرة ثانية - وكان فى الثانية تقريباً - أرسل ليعيش مع جدته . ليس هنالك ما يدل على نبوغ غير عادى فى أثناء سنيه الأولى . أظهر شغفاً كبيراً بالأعمال اليدوية . صنع نموذج طاحونة (كانت تعمل فعلاً) ، وصنع ساعات مائية ، كما صنع مزولة حجرية وهى الآن ملك الجمعية الملكية بلندن .

عندما بلغ إسحق الرابعة عشرة عاد ليعيش ثانية مع أمه بعد موت زوجها الثانى مباشرة ، ليستطيع أن يساعدها على إدارة المزرعة . أثبت نيوتن الصغير عدم كفايته إطلاقاً فى شئون المزارع . فبدلاً من أن يقوم بواجباته ، كان يقرأ أو يهيم فى خيالاته أو يصنع نماذج خشبية . وافقت والدته أخيراً على إعجاده لدخول الجامعة ، وعندئذ التحق نيوتن الشاب ابن الثامنة عشرة بجامعة كامبردج ، وقبل بمكتبة الثالوث المقدس الشهيرة .

أمضى نيوتن أربع سنوات بالكلية ، وحصل على درجة البكالوريوس في الإدارة في سنة ١٦٦٥ . وبينما كان في كمبردج ، تصادق مع أستاذه في الرياضيات إسحق باور وكان الأستاذ باور يرى أن نيوتن فوق المعتاد ، وكان يشجعه لينمى موهبته الرياضية .

كانت إنجلترا تعاني من وباء الطاعون الذي قضى على عُشر عدد السكان تقريبا . أغلقت جامعة كمبردج فعاد الطلبة إلى منازلهم . رجع نيوتن إلى أمه يعيش في المنزل الريفي الصغير الذي ولد فيه . قضى معظم وقته هناك حتى استؤنفت الدراسة بعد ذلك بنحو عام ونصف .

أما الثمانية عشر شهراً التي قضاها بمزرعة والدته ، فربما كانت أكثر فترات تاريخه العلمي خصوبة . ففي أثنائها ابتكر نيوتن القوانين الأساسية لعلم الميكانيكا ، وطبقها على الأجرام السماوية ، واكتشف قانون الجاذبية الأساسي ، واخترع وسائل حساب التفاضل والتكامل ، ووضع أساس اكتشافاته البصرية الكبرى . وكان عليه أن يقضى بقية حياته العلمية في شرح ، وتطبيق هذه الحقائق التي اكتشفها في تلك الفترة القصيرة ، وهو بين الثالثة والعشرين والرابعة والعشرين من عمره .

لم يعرض نيوتن مكتشفاته المدهشة على العالم ، وقد تسبب كتمانها لهذا الأمر في إثارة جدل مستمر حول أعماله .

عاد نيوتن إلى وظيفة تدريس صغيرة بكمبردج عندما استؤنفت الدراسة فيها في سنة ١٦٦٧ . تقدم بسرعة .

وعندما بلغ السادسة والعشرين أصبح أستاذاً للرياضيات خلفاً لأستاذه وكفيله إسحق باور .

كان نيوتن في ذلك الوقت يقوم بإجراء عدد هائل من التجارب المتعلقة بدراسة الضوء . وكان يضايقه أن مرصاده كان كغيره من المراصد - يعطى صوراً مذيبة بلون - وبالتالي غير واضحة . ولقد قام في أثناء محاولته لإيجاد حل لهذه المشكلة بدراسة تفصيلية للضوء مستخدماً منشوراً زجاجياً مثلث الشكل . وكانت التجربة الأساسية

عبارة عن توجيه شعاع من أشعة الشمس على المنشور . وكان نيوتن يعمل فى غرفة مظلمة ويحصل على شعاع الشمس من خلال ثقب النافذة عندما لاحظ أن الضوء الأبيض قد انتشر فى شكل شريط قوس قزح ، فسماه الطيف . أما الألوان فكانت بالترتيب الآتى: أحمر ، برتقالى ، أصفر ، أخضر ، أزرق ، نيلى ، بنفسجى .

عندئذ حجب جميع الألوان ماعدا لوناً واحداً ، ليكن البنفسجى مثلاً . سمح للشعاع البنفسجى أن ينفذ من خلال منشور آخر ، ولاحظ نيوتن أن اللون البنفسجى قد انحنى ، ولكنه لم يتغير ، أى أنه ظل بنفسجياً . أعاد هذه التجربة على جميع الألوان . لم تعد الألوان تتحلل إلى ألوان أخرى كما حدث للون الأبيض . لاحظ على أية حال أن كل لون قد مال بكمية مختلفة عندما مر من المنشور الثانى . انتهى نيوتن إلى استنتاج بسيط لكنه مدهش هو أن ضوء الشمس الأبيض كان فى الحقيقة مكوناً من جميع ألوان الطيف . أما زجاج المنشور ، فأمال كل لون بدرجة مختلفة ، وبذلك فرقها .

عندما بلغ نيوتن الثلاثين كان معروفاً للعالم العلمى بأنه مجرب وواضع نظريات ألمعى . كانت ردوده على النقاد قد أضجرتهم وأتعبته ، فقرر عدم ضرورة إذاعة مكتشفاته ، واستمر فى معالجة نظرياته ، وكان يجد متسعاً من وقته ليمثل الجامعة فى البرلمان .

وصدر كتابه « المبادئ الرياضية للفلسفة الطبيعية » ويتكون من ثلاثة أجزاء تسمى « كتباً » - وطبع باللغة اللاتينية (وكانت اللغة العلمىة فى تلك الأيام) والترجمة التقرىبية للعنوان هى : المبادئ الرياضية للعلوم . بين كتاب المبادئ - وهو حادث جلل فى تاريخ العالم - أن جميع الحركات (سواء كانت فوق الأرض أو أعلى السماوات) إنما تفصح عنها قوانين واحدة .

أجمل كتاب « المبادئ » قوانين نيوتن فى الحركة : الجسم الساكن يظل ساكناً إلا إذا أثرت فيه قوة خارجية ، والجسم المتحرك يستمر فى الحركة بنفس معدل السرعة وفى نفس الاتجاه إلا إذا أثرت فيه قوة خارجية . أدرك نيوتن أنه من أجل أن يتحرك شىء - (سواء كان تفاحة تسقط من شجرة أو المد والجزر اللذين ينشآن فى المحيطات) لابد من وجود قوة . انظر إلى ما يحدث للسيارة التى نركبها عندما تقف فجأة : نحن نستمر فى

الاندفاع إلى الأمام ؛ لأننا نستمر في الحركة حتى نضطر إلى الوقوف ، وربما يكون ذلك بالارتظام في المقعد الذي أمامنا . كانت هذه الأفكار معروفة قبل نيوتن ، غير أنه فسرها رياضياً .

وقد بين القانون الثانى من قوانين الحركة أن كمية القوة تحسب بمعدل تغير الحركة . ويسمى معدل تغير الحركة بالتسارع ، ويشير إلى سرعة الزيادة أو النقص في الحركة بالتسارع ، ويشير إلى سرعة الزيادة أو النقص في الحركة . مثال ذلك أن القوة اللازمة لجعل سيارة ساكنة تسير بسرعة خمسة وعشرين ميلاً في الساعة هي أكبر من القوة اللازمة لجعل نفس السيارة - وهي ساكنة - تسير بسرعة خمسة عشر ميلاً في الساعة في نفس الوقت .

أما قانون الحركة الثالث فهو أن الفعل يسبب رد فعل ، وأنهما متساويان في المقدار ومتضادان في الاتجاه . ولهذا تطبيقات كثيرة . وأما أكثرها وضوحاً فيئتين في الطيران الصاروخى ، فعندما تندفع الغازات الساخنة إلى الخلف يندفع الصاروخ إلى الأمام .

أما القانون العام للجاذبية فكان أكثرها إدهاشاً : أثبت نيوتن بهذا القانون أن كل جزيء من جزيئات المادة يجذب كل جزيء آخر من المادة . فليست الأرض فقط هي التى تجذب التفاحة ، ولكن التفاحة كذلك تجذب الأرض . وينطبق هذا القانون على جميع الكواكب : فالشمس تجذب الأرض ، والأرض تجذب القمر ، والقمر يجذب الأرض . وأوضح أن القوة بين الأجسام تتوقف على كتلة الأجسام وكيفية تقاربها بعضها من بعض ، كما أوضح كيفية حساب هذه القوى .

والكتاب الثانى من « المبادئ » أوضح الأفكار التى جاءت فى الكتاب الأول ، واشتمل على بعض أفكار خاصة بالمقاومة المتعلقة بالحركة . بحث - مثلاً - فى شكل السفينة الذى يلقى أقل مقاومة ، وفى هذا الكتاب أعطى تفسيراً رياضياً لحركة الموجه ، وهذا أمر ثبت أنه جوهرى بالنسبة للعلم الطبيعى الحديث .

والكتاب الثالث يعد نصراً رائعاً للدكاء الإنسانى . استنتج نيوتن مبادئ الحركة

والجاذبية من مشاهدة الأشياء المتصلة بالأرض ، وطبقها على حركة الأرض والكواكب المحيطة بالشمس - حسب كتلة الشمس وكتلة الأرض - أثبت (رياضياً) أن الأرض منبسطة عند القطبين ، ومنبعدة عند خط الاستواء ، كما أفصح عن التذبذبات الرئيسية في مدار القمر نحو الأرض ، مبيناً - بالضبط - كيف أنها تحدث بواسطة جذب كتلة الشمس ، بالإضافة إلى ذلك فقد شرح جذب القمر والشمس لمياه الأرض ، ووضع النظرية الرياضية للمد والجزر .

نال نيوتن شهرته باعتباره عالماً عن طريق كتاب « المبادئ » ، ولكنه كتب كذلك مباحث أخرى - وخاصة في البصريات - ونشر اختراعه للتفاضل والتكامل .

عين في سنة ١٦٩٩ مديراً لدار سك النقود ، فأشرف على إصلاح صناعة النقود حتى جعلها غير قابلة للتلاعب . وفي سنة ١٧٠٣ انتخب نيوتن رئيساً للجمعية الملكية ، وظل في هذا المنصب حتى وفاته . وفي سنة ١٧٠٥ منحته الملكة « آن » لقب فارس .

توفي السير إسحق نيوتن في سنة ١٧٢٧ ، وهو في الخامسة والثمانين ، ودفن بدير وستمنستر .

٢- فيثاغورس

ولد فيثاغورس في نحو سنة ٥٨٢ ق . م بجزيرة ساموس من بلاد اليونان . ولا يعرف شيء عن حياته الخاصة . ويرجح أنه عبر البحر المتوسط لزيارة مراكز العلم المصرية .

نالت النظرية الفيثاغورية - على الأرجح - من الذبوع ما لم تنله أية فكرة رياضية أخرى ، إذا قورنت بها من حيث العمق . والمصريون - على ما نعلم - أول من استخدم هذه النظرية ، وكانوا يستخدمونها دون أن يقوم لديهم أى دليل رياضى على صحتها . أما فضل فيثاغورس ، فيرجع إلى أنه أول من جاء بإثبات دقيق لهذه الفكرة الرياضية الرائعة .

فنظريته أثبتت أن المربع المنشأ على الوتر فى المثلث القائم الزاوية يكافئ مجموع المربعين المنشأين على الضلعين الآخرين . (المثلث القائم الزاوية فيه زاوية مقدارها ٩٠° أى زاوية قائمة) .

ومن أهم المثلثات القائمة الزاوية فى تاريخ القياس ذلك المثلث القائم الزاوية الذى يبلغ طول إحدى أضلاعه ثلاث وحدات ، ويبلغ طول ضلعه الأخرى أربع وحدات ، ويبلغ فيه طول الوتر (أو الضلع المقابل للزاوية القائمة) خمس وحدات . وأما المربعان المقامان على الضلعين ، فيشتمل أحدهما على تسعة مربعات صغيرة ، ويشتمل الآخر على ستة عشر مربعاً صغيراً ، ويشتمل المربع المنشأ على الوتر خمسة وعشرين مربعاً . يتبين من ذلك أن $(3 \times 3) + (4 \times 4) = 5 \times 5$. والنظرية كذلك صحيحة بالنسبة

لكل مثلث قائم الزاوية . ولقد كان شغف الرياضيين بالغاً بهذه المعضلة الهندسية ، حتى أصبح لنظرية فيثاغورس أكثر من مائة برهان ، من بينها برهان أضافه الرئيس جارفيلد^(١) .

كان فيثاغورس ورفقاؤه يعتقدون أن النفس الإنسانية خالدة ، وأنها تعود إلى الأرض مرة بعد مرة منبعثة من جديد فى أشخاص مختلفين . كما كان يعتقد أن هناك رابطة بين الإنسان والحيوان ، وأن النفس البشرية قد تنبعث فى حيوان ، إلا إذا عاش الإنسان حياة فاضلة فيمكن اجتناب ذلك الأمر . ولذلك كان نظام الجمعية - التى كونها رفقائه لخدمة الرياضيات إلى جانب الدين والفلسفة - طبقاً لهذه التعاليم قاسياً : فالطهارة والعفة ، وضبط النفس ، والطاعة كانت السنته التى يسيرون عليها .

أما علماء اليوم ، فلا يزالون يحاولون رد نظام الكون إلى حقائق المعادلات الرياضية المؤكدة .

(١) جيمس إبراهيم جارفيلد (١٨٣١ - ١٨٨١) الرئيس العشرون للولايات المتحدة الأمريكية .

٣ - إقليدس

كان إقليدس السكندري معلماً وعالم رياضيات ، يوناني الأصل ، ولا يُعرف شيء عن حياته الخاصة تقريباً ، ولم تكتشف أية مخطوطة - حتى الآن - تدل على تاريخ ميلاده، أو حتى على المكان الذي ولد فيه . كل ما نعرفه عنه أنه كان يعلم الرياضيات في المدرسة الملكية بالإسكندرية (بمصر) .

أطلق على إقليدس - بحق - لقب « أبو الهندسة » ؛ فقد جمع كل الأفكار الهندسية المعروفة ، وكل المعلومات التي لا يتصل بعضها ببعض في الظاهر ، وكانت نتيجة للحاجة العملية ، وكون منها نظاماً مستجاساً مفهوماً واضحاً جميلاً . لقد نسق المادة ، وأضاف الخطوات التي أسلمت كل برهان رياضي إلى ما يليه ، وأضاف البراهين والنظريات الناقصة ، كما بين - بوضوح - قدرة الإنسان على التفكير .

سميت مصر « هبة النيل » لأن مصر القديمة تدين لنهر النيل بكثير من عظمتها ، وأصبحت الزراعة ممكنة لأن النيل عند فيضانه - كل عام - يغطي الحقول بغرين أسود يجلبه من جبال إفريقيا البعيدة . وكانت الفيضانات - إلى جانب الرخاء الذي تجلبه - تسبب مشكلات .

نمت الهندسة (والكلمة تعني في الأصل قياس الأرض) لتسد هذه الحاجة العملية ويبدو أن المصريين لم يهتموا كثيراً بالأسس النظرية للهندسة التي كانوا يستخدمونها ، ما

دامت تعطيتهم نتائج جيدة بقدر كاف ، وكانت بعض نظرياتهم الهندسية فى الواقع غير دقيقة . كانت كل المساحات ، غير المنتظمة ، تحسب بطريق تقسيم الأرض إلى عدد من المثلثات ، ثم بعد ذلك تحسب مساحات المثلثات . وكان كثير من المصريين يدفعون ضرائب باهظة ، لأن المساح كان يستخدم الصيغ الشائعة ، ولو كانت خاطئة فى حساب مساحة المثلث .

عرف المصريون كيف يرسمون مثلثاً قائم الزاوية بطريقة لا تزال تستخدم حتى اليوم لإقامة ملعب ، أو لوضع أساس مخزن مثلاً .

أما « طاليس » العالم الرياضى اليونانى فآلم بالطرق الهندسية المصرية ، وتعجب من كيفية إعطائها هذه النتائج . كان هذا التساؤل أول خطوة فى بناء الهندسة باعتبارها علماً . أدخل طاليس فى أثناء بحثه الذى قام به ، إرضاء لفضوله ، فكرة استنتاج الوقائع من القواعد المعروفة فقط ، ثم تتبع هذه الأفكار بالقدر الذى يمكن أن تؤدى إليه . ولم ينس أن الهندسة علم علمى ، يمكن استخدامه فى الملاحة ، وعلم الفلك ، وقياس الأرض ، وبناء الأهرام .

والخطوة التالية فى تنمية هذا العلم كانت فى الأعمال التى قام بها فيثاغورس وأتباعه ؛ إذ إنهم فصلوا الهندسة عن كل تطبيقاتها العملية ، واهتموا فقط بإيجاد براهين منطقية للحقائق الهندسية ، وبعد ذلك استنبطوا طريقة الاستدلال العقلى التى أثبتت صلاحيتها على مر الزمن ، لا فيما يتعلق بالهندسة ، ولكن فى جميع المجالات التى يستخدم فيها الإنسان عقله . هذه الطريقة العظيمة تسمى « الاستدلال الاستنتاجى » .

وهدف الاستدلال الاستنتاجى إيجاد حل لمسألة عن طريق استخدام الحقائق الأولية التى اتفق عليها من قبل .

جمع إقليدس جميع أعمال طاليس ، وفيثاغورس ، وأفلاطون ، وغيرهم من علماء اليونان ، كما جمع المعلومات المصرية التى سبقته . أما فضل إقليدس الأكبر ، فليس فى إيجاداه حلولاً لمسائل رياضية جديدة فى الهندسة ، وإذ كان فضله فى وضع جميع

الوسائل المعروفة فى نظام يمكن بوساطته تجميع الحقائق المعروفة ، لاكتشاف أفكار جديدة وإثباتها .

بدأ إقليدس بتعريفات بسيطة (تسمى بديهيات) وجمعها فى بيانات تسمى (نظريات) يثبتها المنطق .

قال ألبرت أينشتاين - العالم المعروف - عن كتاب إقليدس المسمى (مبادئ إقليدس) :

« من لم يتأثر بهذا الكتاب تأثراً عميقاً فى صغره لم يولد - إذن - ليكون باحثاً نظرياً » .

٤ - أبقرراط

كما أن كثيراً من عظماء اليونان لا نعرفهم إلا عن طريق كتاباتهم ، كذلك لا نعرف إلا قليلاً عن حياة أبقرراط الخاصة . والثابت أنه ولد فى جزيرة كوس اليونانية حوالى سنة ٤٦٠ ق . م وكان فى هذه الجزيرة معبد اسكولابسيوس Aesculapius ، وربما كان والد أبقرراط أحد كهنة ذلك المعبد .

« أقسم أن أحافظ على هذا العهد : سوف أتخذ العلاج سبيلاً لمعاونة المرضى ، وفقاً لما أتمكن به من بصيرة وأحكام ، غير متجه قط إلى ضرر أو إساءة ، وألا أعطى أحداً قط عقاراً مميتاً ، ولو طلب منى أن أفعل ذلك . سوف أدخل أى بيت لأساعد المريض ، وإننى مهما سمعت أو رأيت فى أثناء مزاولة مهنتى من أشياء لا يجوز إفشاءها فلن أفشيها » .
هذه المعانى تتضمنها - حتى الآن - اليمين التى يؤديها طلبة الطب عند تخرجهم .
والبيان الإجمالى المعروف بقسم أبقرراط مؤسس على تعاليم الطبيب اليونانى الكبير أبقرراط .

قال البعض : إن أبقرراط لم يوجد قط ، وإن مباحثه الطبية السبعين كتابات مجموعة من الأطباء . على أية حال ، فإن أفلاطون المؤرخ والفيلسوف اليونانى الأعظم تكلم عن أبقرراط ، باعتباره شخصاً حقيقياً . قال أفلاطون : إن أبقرراط قام بأسفار كثيرة وكان يعلم الطب حيث يحط رحاله من مكان إلى آخر .

كانت ممارسة الطب - حتى ظهور أبقرات - محدودة في أيدي كهنة معبد «أسكولابوس» إله الشفاء عند اليونان والرومان . ويقال - وفقاً لما ترويهِ الأساطير - : إن أسكولابوس كان طبيباً ماهراً .

كان الرأي السائد أن المرض يحدث نتيجة لغضب الآلهة على الإنسان ، ولذلك اتجه الفكر إلى أن استرداد الصحة يكون عن طريق تقديم قربان للآلهة . وكان المرضى يحضرون - إن استطاعوا - إلى معبد أسكولابوس ، طالبين من الكهنة معوتهم لإرضاء الآلهة . وكان كهنة المعبد يقدمون للمرضى - حسب الأحوال - دهانات أو أدوية ، قد تكون ، أو لا تكون ، ذات صلة بشفاء أحد المرضى .

غير أن أبقرات كان يعتقد في الحقائق كما تؤكدُها المشاهدات والتجربة ، وقد حاول أن يتغلب على الوهم فيما يتعلق بالمرض والشفاء .

أما قدرات أبقرات ، فقد ذاعت في أنحاء العالم المتمدن . عرض عليه «أردشير» ملك الفرس أن يعطيه كنوزه - التي لا تقدر - إذا هور د وباء كان يبيد الجيوش الفارسية ، وكانت فارس في هذا الوقت في حرب مع اليونان ، فرفض أبقرات الكنز ، مجيباً بأن الشرف يمنعه من أن يقدم المساعدة لأعداء بلاده .

وقد أعيد كشف تعاليم أبقرات - كما هي مفصلة - في مباحثه الطبية في أثناء القرون الوسطى ، وقبلت هذه الكتب - لسوء الحظ - على أنها أكيدة صحيحة كاملة ، لا نقص فيها ، وعلى اعتبار أنها الكلمة النهائية في النظريات الطبية .

اعتبر أبقرات دراسة التشريح أهم مظاهر الدراسة الطبية . لكنها أهملت من بعده حتى أحياءها فيساليوس Vesalius ، بممارسته لها في أوائل القرن الخامس في أثناء حكم هنري الثامن بالإنجلترا (١٥٤٧ - ١٥) ، الذي أصدر قانوناً يحرم على الحلاقين أية جراحة ما عدا الفصد وخلع الأسنان ، وفي الوقت نفسه حرم على الجراحين حلاقة الذقون ، ولا يزال بعض الحلاقين يحيون ذكرى تاريخ الحلاقين الجراحين .

أبقرات (أبو الطب) كان يبحث عن تفسير الأعراض في المجال المحيط به ، لا في

خطرات الوهم التى تتمثل فى الآلهة . ومن تعاليمه أن الطبيب يجب أن يلاحظ المريض بعناية ، ويسجل أعراض المرض .

كان أبقراط يدرك منزلة الطبيب الاجتماعية ، وضرورة تكوين رجل الطب ، حتى يكون مدعاة للثقة . كان ينصح الأطباء بأن يخبروا المريض بالحالة التى سوف يمر بها المرض ؛ لأن الطبيب إذا تأمل - بدقة - عاقبة الأمور ، واستعد للظروف القادمة ، فإن الثقة به تزداد من حيث إدراكه الأحوال المرضية ، وبذلك يسلم الناس له أمورهم .
إن كثيراً من الأمور التى أفصح عنها أبقراط تبدو وكأنها وليدة اليوم .

٥- أرشميدس

ولد أرشميدس فى نحو سنة ٢٨٧ ق . م بمدينة سيراكوزة بصقلية . ووالده هو العالم الفلكى فيدياس اليونانى . تعلم أرشميدس فى المدرسة الرياضية الشهيرة بالإسكندرية ، وكانت موطن العلم اليونانى حيثئذ . تعلم على يدى سينون الساموسى الرياضى المعروف فى ذلك الوقت .

إن القدرة على ملاحظة ما يحدث ، وتفهم الشيء الملاحظ ، ثم استخدام المعلومات الناشئة عن الملاحظ للوصول إلى أفكار جديدة ، إنما هى الطابع الذى يتصف به العالم .

استحم أرشميدس - ذات يوم - وخرج من الحمام ، لا نظيفاً فقط ، وإنما خرج بفكرة هامة ، تسمى الآن « الوزن النوعى » .

أمضى أرشميدس حياته فى متابعة الدراسات الفلسفية والرياضية ، وكان اليونانيون - فى أيامه - يعتبرون العمل اليدوى أمراً غير لائق ، كما كانوا ينظرون للتجريب العملى نظرة إنكار ونفور . وعلى أية حال ، يعتقد كثير من العلماء أن أرشميدس قام - ولا شك - بتجارب مادية طبيعية قبل أن يتمكن من تكوين نتائجه الرياضية الصحيحة .

أما قصة أرشميدس ، فهى أنه توصل إلى فكرة الوزن النوعى التى لا تزال تسمى بقاعدة أرشميدس ، وهو فى حوض الحمام . وكان الملك هيرو الثانى قد أمر بصنع تاج

جديد ، وزود صانع التاج بكمية من الذهب . فلما صنع التاج ، كان وزنه مساوياً لكمية الذهب ، غير أن الملك المتشكك فكر فى أن الصانع أضاف إلى الذهب كمية من الفضة تساوى وزن الذهب الذى استبقاه لنفسه بغير وجه حق .

وفكرة أن للمواد المختلفة أوزاناً مختلفة كانت فكرة معروفة . فمكعب من الذهب يزن أكثر من مكعب من الفضة مساوٍ لحجمه . وكان الحل البسيط إذن ، هو صهر التاج وسبكه فى شكل مكعب ، ثم وزنه ، فإذا وزن أقل من نفس حجم مكعب آخر من الذهب يكون صانع التاج قد أضاف كمية من الفضة ، وأخذ ذهب الملك . غير أن هذا الحل البسيط كان من شأنه أن يتلف التاج ، وكانت المشكلة هى معرفة كمية الذهب الموجودة فى التاج من غير إتلافه ، فطلب الملك من أرشميدس أن ينظر فى هذا الأمر .

وهذا يعود بنا إلى الحمام الشهير ؛ لأن أرشميدس عندما وضع نفسه فى حوض الحمام ارتفع منسوب الماء بطبيعة الحال ، وكان كلما زادت نسبة الجزء الغاطس من جسمه ، زاد منسوب ارتفاع الماء . أدرك أرشميدس أن هذه طريقة حسنة لقياس حجم غير منتظم . فملاً وعاء بالماء ، ودلى فيه - بعناية - التاج المشكوك فيه ، واستقبل الماء الفائض خارج الوعاء ؛ لأن هذا الماء ينبغى أن يكون مساوياً لحجم التاج . والآن أصبح الأمر بسيطاً ، هو الحصول على حجم من الذهب يساوى حجم الماء ، ثم مراجعة وزنه فى مقابل وزن التاج .

اتضح أن الصائغ الطماع كان مذنباً وأعدم . وأهم من ذلك أن العلماء والمهندسين قارنوا بعد ذلك وزن حجم المادة بوزن الحجم المساوى له من الماء ، وسموا النتيجة بالثقل النوعى^(١) .

وهناك موضوع آخر مرتبط ارتباطاً وثيقاً بمسألة وزن التاج الذهبى ، هو موضوع

(١) يقول الأستاذ ول ديورانت فى كتابه قصة الحضارة (ج٤ ص ٢٤٤) أن البيرونى قد حدد الوزن النوعى لثمانية عشر حجراً كريماً ، وإنه وضع المبدأ القائل بأن الوزن النوعى يتناسب مع حجم الماء المزاج .

الطفو على الماء . فمن الراجع أن أرشميدس لاحظ أن ماء حوض الحمام يدفعه عندما كان يحاول أن يعم ، أو أنه ربما لاحظ أن بعض المواد ، مثل الخشب ، لا تغطس في الماء . ولقد تساءل عما إذا كان للماء أى أثر طفوى فى الأشياء التى تغوص . درس هذه المسألة ، وانتهى إلى فكرة أن « أى جسم يغمر فى سائل ، إنما يلقي دفعاً بقدر مساو لوزن السائل الذى يزيجحه » .

والسبب فى أننا نستطيع أن نطفو ونعم ، أن أجسامنا تزن على وجه التقريب نفس كمية الماء التى تزيجحها . إذن : فنحن فى الماء لا نزن فى الواقع شيئاً ، من أجل هذا يكون طفونا أسهل كثيراً عندما نكون تحت سطح الماء كلية بما فى ذلك الرأس ، عما إذا كنا نحاول الاحتفاظ برءوسنا خارج الماء . إن قطعة من الخشب أو قارباً لا يطفو كلية على سطح الماء ، وإنما ينبغى أن يغوص بالقدر الكافى لإزاحة كمية من الماء تساوى وزن الخشب أو القارب ، فإذا حملت سفينة بحمولة ما ، فإنها تغطس شيئاً فشيئاً فى الماء كلما زادت الحموله ، ما دام ينبغى لها أن تزيج ماء أزيد لتوازن وزنها .

ويرجع إلى أرشميدس الفضل فى اختراع جهاز لرفع الماء . وهو لا يزال يسمى بلولب أرشميدس . يتكون من لولب حلزوني كبير موضوع - وضعاً مناسباً - فى داخل صندوق أسطوانى ، كذلك توجد نفس الفكرة فى كل منزل تقريباً فى مفرمة اللحم التى تستعملها ربة البيت ، وشاهد كيف يدفع اللولب اللحم إلى الخارج .

إن القوة المطلوبة عند إحدى نهايتى الرافعة لتحريك ثقل فى النهاية الأخرى تتوقف على بعد النهايتين من المحور الموضوع عليه الرافعة . مثال ذلك : أن وزناً مقداره ١٠٠٠ رطل يمكن تحريكه بقوة وزنها ١٠٠ رطل إذا كانت المسافة بين الوزن المحرك والمحور عشرة أمثال المسافة بين الوزن المراد تحريكه والمحور .

كذلك قام أرشميدس بأعمال كبيرة فيما نسميه بالهندسة التحليلية ، وخاصة فيما يتعلق بخصائصات قطاعات الأشكال الكروية أو المخروطية . وهنالك لولب (حلزون) يسمى بلولب أرشميدس ، لا يزال يدرسه أى طالب من طلاب حساب التكامل والتفاضل .

كان أرشميدس فخوراً - على الأخص - بأعماله المتعلقة بالكرة والأسطوانة ؛ فقد استخلص قواعد لإيجاد مساحة سطح الكرة وحجمها .

كذلك وجه أرشميدس مواهبه نحو آلات الحرب ، كما فعل كثير من العلماء فى تاريخ المدنية . استخدم معرفته بقانون الرافعة فى صنع المنجنيق . ويدلنا التاريخ على أن منجنيقات أرشميدس كانت تصيب العدو على أى بعد ، وأنها أدارت الدفة لصالح اليونان فى أثناء دفاعهم عن سيراقوزة فى سنة ٢١٥ ق . م .

ويقول بوليبيوس المؤرخ : إنها لحقيقة بينة أن رجلاً واحداً بموهبة عقلية مؤهلة بطريقة مناسبة للأعمال غير العادية هو بنفسه جيش كامل .

بعد ذلك بعدة سنوات ، استولى مارسيلوس القائد الرومانى على سيراقوزة ، وكان قد أصدر أوامره بالآل يمس أحد أرشميدس ولا بيته . غير أن شيئاً حدث بطريق الخطأ ، وخر أرشميدس صريع سيف جنديّ رومانى ، فدفنه الرومان مع واجبات التكريم ، وعلموا قبره بالرمزين المفضلين عنده : كرة وأسطوانة .

٦- جاليليو

ولد جاليليو في ١٥٦٤ ، وهي السنة التي ولد فيها شكسبير . وكان والده تاجراً من تجار الصوف بمدينة بيزا بإيطاليا ، وكان ينتسب إلى طائفة النبلاء ، غير أنه لم يكن قادراً - من الناحية المالية - على الاحتفاظ بمكانته في المجتمع . حاول الحصول على كسب يعول به أسرته عن طريق التأليف الموسيقي ، غير أن الأقدار ساقته إلى التجارة . أظهر جاليليو في طفولته مواهب غير عادية ، وكانت حاسته الموسيقية عظيمة ، ويجيد العزف على العود والأرغن . كان مشغولاً بالفن ولفت انتباه مواطنيه برسوماته الممتازة ، كذلك كان عظيم المهارة اليدوية في صنع اللعب والأجهزة الصغيرة .

تقع بيزا في مقاطعة توسكانيا الإيطالية ، وكانت مركزاً من المراكز الأولى في الفن والثقافة . ولقد نشأ جاليليو في هذا الجو الثقافي ، سواء في المنزل أو في المدينة ، والتحق بجامعة بيزا ليدرس الطب ؛ استجابة لرغبة والده الذي أراد له أن يصبح طبيباً .

كان في العشرين عندما قام بأول كشف له ، وهو لا يزال طالباً بالجامعة . ولقد روى : إنه كان يلزم الثريا المعلقة بسقف كاتدرائية بيزا ، وهي تتذبذب ، فأخذ يحدد الوقت الذي تستغرقه الذبذبات ، مستعيناً في ذلك بدقات قلبه ، كأنها هي ساعة دقيقة ، ووجد أن الذبذبات منتظمة . ثم بعد قياسه ببعض التجارب قرر أن بندولاً ذا طول معين يستغرق الوقت نفسه لإحداث عدد متساو من الذبذبات ، بصرف النظر عن مدى كل ذبذبة .

طبق اكتشافه عملياً ، ذلك كأنه ارتأى أن معدل نبض المرضى يمكن قياسه باستعمال
خطار « بندول » . وبالرغم من أنه صمم ساعة « بندولية » ، إلا أنه يبدو أنها لم تصنع .
وبعد أمد قصير - عقب جاليليو - صنع كريستيان هيجنز ساعة دقيقة ، واستعمل فيها
الخطار «البندول » ضابطاً للتوقيت .

فى سنة ١٥٨٥ لم يعد جاليليو قادراً على متابعة دراسته الجامعية ، لعجزه المالى ،
لكنه استمر فى الدراسة الشخصية ، غير أنه حول اتجاهه إلى الرياضيات ، وحدث فى
هذا الوقت أيضاً ، أن بدأ ينتقد - بصورة عامة - بعض « قوانين الحركة » التى وضعها
أرسطو .

بلغت أعماله مسمى دوق توسكانيا الأكبر ، وكان يهتم بالفنانين والعلماء
المبرزين . أنشأ الدوق الكبير لجاليليو وظيفة بجامعة بيزا ، وعينه أستاذاً للرياضيات . ولم
يكن الشاب ابن الخامسة والعشرين على وفاق مع الأساتذة الآخرين . كان صغير السن ،
لا يملك مؤهلاً جامعياً ، ويجرؤ على مناقشة علم أرسطو .

لاحظ أرسطو ورقة نباتية وحجراً يسقطان على الأرض ، فاستنتج استنتاجاً عاماً أن
الجسم الخفيف يسقط نحو الأرض بسرعة أقل من سرعة الجسم الأثقل . والحق أن ورقة
شجرة إنما تسقط على الأرض بسرعة أقل من سرعة الحجر ، وذلك راجع إلى مقاومة
الهواء ، وهذا أمر كان يجهله أرسطو . شك جاليليو فى صحة استنتاج أرسطو ، إذا
تعلق الأمر بأوزان لها من الثقل ما يجعل مقاومة الهواء غير ذات قيمة .

وهناك خبر - وربما كان مجرد قصة - أن جاليليو أسقط كرتين تختلفان فى الوزن من
برج بيزا المائل الشهير ، وشهدت ذلك هيئة الجامعة بأكملها . حدث أن الوزنين المختلفين
وصلا إلى الأرض فى الوقت نفسه . كان جاليليو على صواب وأرسطو على خطأ . غير
أن ذلك لم يقنع جميع الأساتذة . وسواء أكانت هذه الرواية صحيحة أم لا ، فإننا نعلم
أن جاليليو اضطلع ببحوث مستقصاة فيما يتعلق بالأجسام الهابطة ، وتلك كانت أعمالاً
علمية تفوق كثيراً مجرد إسقاط وزنين مختلفين من قمة برج . وكانت المشكلة فى إمكان
إيجاد الزمن الذى يستغرقه جسم ليسقط من مسافة معينة .

لم تكن هناك ساعات مضبوطة تماماً . ولندع جانباً الساعة الموقوفة (تدار وتوقف حسب الطلب لحساب الوقت بالثانية) ، أو أجهزة التوقيت الإلكترونية الحديثة . مع العلم أن ثقلاً إذا سقط من برج بيزا يستغرق فقط ثلاث ثوان وجزءاً من الثانية .

يمكننا أن ندرك المشكلة التي واجهت جاليليو ؛ إذ كان عليه أن يبتكر طريقة لا تعتمد على توقيت السقوط المباشر . صنع جاليليو عارضة مستقيمة طولها نحو عشرين قدماً ، وحفر فيها مجرى ، وبذلك استطاع - عند وضعه العارضة فى وضع مائل - أن يجعل كرة تتدحرج هابطة فى المجرى . حدد زمن هبوط الكرة بوساطة نوع من الساعات المائية التى تعمل بطريقة جعل الماء يسقط من خلال ثقب إلى إناء . وبذلك كان يستطيع أن يحسب الوقت عن طريق حساب وزن الماء . جعل الكرة تنحدر المسافة كلها ، ثم نصفها ثم ربعها .. وهكذا . أخذ فئات المقاييس المختلفة لزوايا ميل العارضة . واستخدم قدرته فى الرياضيات لاستخلاص النتيجة ، وهى أن المسافة التى تقطعها الكرة تزداد مع تربيع الوقت ؛ لأن الكرة إذا كانت قد قطعت مسافة خمس أقدام فى ثانية واحدة عن انحدارها ، فإنها تقطع فى ثانيتين $2 \times 2 \times 5 = 20$ أقدام أى عشرين قدماً ، وفى نهاية ثوان ثلاث تقطع $3 \times 3 \times 5 = 45$ أى خمسة وأربعين قدماً .

تبع جاليليو هذا المبدأ بإجرائه تجربة أخرى مشوقة : صنع منحدرين متقابلين متصلين عند النهايتين بانحناء أملس ، حتى تستطيع كرة أن تنحدر فى أحد المنحدرين ، ثم تعود فتصعد المنحدر المقابل . ويقدر ما استطاع أن يقرر (وكانت الكرة والمنحدر أملسين تماماً) فإن الكرة كانت ترتفع فى المنحدر المقابل إلى ارتفاع متساو . تخيل سطحاً أملس يميل إلى أسفل ، فإن الكرة تتسارع ، أى تكتسب سرعة . أما إذا توجه هذا السطح إلى أعلى فإن الكرة تتباطأ ، أى تفقد سرعة .

ولذلك فإنه قال : إذا كان السطح مستوياً وأملس بطريقة تامة ، فإننا إذا بدأنا تحريك كرة عليه ، فإنها تسير إلى الأبد . هذه الحركة تسمى القصور الذاتى ، وهى صحيحة نظرياً . ولقد استخدم نيوتن هذه الفكرة فى كتابه (المبادئ) فيما بعد ، وهذبها ، وعبر عنها باعتبارها القانون الأول للحركة .

استخدم جاليليو فكرتين ليضع حلاً لمشكلة حربية هامة ؛ إذ دعت الحاجة إلى تحديد المسافة التي تقطعها قذيفة المدفع مقدماً . ولقد حل جاليليو هذه المشكلة بأن تصور أن قذيفة المدفع تندفع إلى الأمام في وضع أفقى بسرعة لا تتغير ، وفى الوقت نفسه ، تقع على الأرض ، متمشية مع القانون الذى اكتشفه بوساطة الكرات التى كان يحركها على السطح المائل .

اكتشف أن الطريق الذى تتخذه القذيفة قطع مكافئ ، وهو منحنى على شكل خاص ، كان معروفاً لدى قدماء اليونان من الرياضيين . ولقد زادت دقة التصوير كثيراً نتيجة لهذا العمل .

كانت دنيا العلم لا تزال تتخبط فى إنكارها ما قرره « كوبرنيك » من أن الأرض - لا الشمس - هى التى تتحرك .

ولقد بين جاليليو أنه لا يمكن الاعتماد على ما نشاهده فى الواقع من أن الشئ الذى تسقطه من أعلى برج ، إنما يسقط رأساً إلى أسفله ، لإثبات أن الأرض لا تتحرك ؛ لأنه إذا أسقط شيئاً من قمة صارى سفينة تتحرك فإنه يسقط على السفينة بجانب الصارى .

فسر جاليليو هذا الأمر بأنه مشابه لما يحدث عندما يسقط شئ من قمة برج إلى الأرض .

ونحن لا نستطيع أن ندرك الفرق بين السكون والحركة من غير تغير السرعة ، إلا إذا لاحظنا شيئاً خارجياً .

لاحظ - ذات مرة - وأنت فى سيارتك - تنتظر إشارة المرور - فإذا تحركت السيارة التى أمامك ، فإنه يخيّل إليك أنك تتحرك ، إلا إذا استطعت مشاهدة المباني - التى إلى جانبك - ثابتة . وهكذا علل جاليليو - مؤيداً كوبرنيك - أن الأرض يمكن أن تكون متحركة ، حتى إذا كانت مشاعرنا تدلنا على أنها ثابتة .

وبالرغم من أن نظرياته كانت صحيحة ، وأنه أثبتتها بالتجارب والبراهين ، إلا أنه طرد من وظيفته بجامعة بيزا فى سنة ١٥٩١ ، وكان قد أثار شكوك زملائه بهجومه

المستمر على نظريات أرسطو الثابتة فى نفوسهم ، ولو أنها خطأ من الناحية الطبيعية .
على أية حال ، عين جاليليو - بعد ذلك بسنة - أستاذاً للرياضيات بجامعة بادوا .

وكان قد اكتسب شهرة واسعة لما حقق من تطورات رياضية وتجريبية . وكان الطلاب يحضرون إليه من جميع أنحاء أوروبا ليدرسوا على يديه .

شغف بعلم الفلك فى أثناء وجوده ببادوا . كان قد سمع باختراع المنظار المقرب (التليسكوب) ، فشرع فى صنع تليسكوب عاملاً بنفسه على جليخ عدساته . وجه جاليليو تليسكوبه نحو السماء وخرج بمكتشفات كثيرة أولية . المستنتج أن سطح القمر ليس أملس تماماً ، وإنما هو شبيه بالأرض تغطيه الجبال والوديان . قاس ارتفاع الجبال الموجودة على سطح القمر ، فلاحظ أن الكواكب السيارة ليست كالنجوم ، وإنما هى أشبه بالقمر ، وتكتسب ضوءها من الخارج . ولاحظ أن النجوم « وهج من الضوء تنشر الأشعة فى جميع الاتجاهات ، وأنها لامعة جداً » .

رصد الطريق اللبنى ، ووجد فيها مجوماً لا تحصى ، اكتشف جاليليو أربعة أقمار من أقمار المشتري الكثيرة ، ولاحظ الجزء المظلم من قمرنا ، واستنتج أن الأرض تعكس ضوء الشمس ، كما تفعل جميع الكواكب الأخرى . ولو أن الأرض شوهدت من تليسكوب موضوع على سطح القمر ، لتبين أن لها أوجهاً ، ولقال سكان القمر : «هناك أرض كاملة الليلة » .

أكسبته اكتشافاته شهرة جديدة ، ومع الشهرة أتى تعسف المتعلمين الذين كانوا لا يزالون يرفضون ترك فكرة « أن الأرض ليست فى مركز الكون » .

وبالرغم من أن جاليليو كان معارضاً لنظريات أرسطو ، إلا أنه استخدم - فى بعض الأحيان - نفس الطرق التى كان يستخدمها مفكرو اليونان . لقد كان - مثل أرسطو - يتابع البحث فى طبيعياته بواسطة الاستدلال العقلى . قام « بتجارب عقلية » - كما فعل أينشتين من بعده بثلاثة قرون - والتجربة العقلية تجربة متخيلة ، ونتائجها هى الأخرى متخيلة كذلك . أما التجربة المتعلقة بالسطح المستوى التى شرحت سابقاً ، فهى تجربة عقلية . على أية حال ، استخدم جاليليو تجارب واقعية ليؤكد استدلاله العقلى .

قضى جاليليو آخر سنى حياته فى كتابه « مناظرات فى علمين جديدين » ، لخص فيه أعماله فى الحركة والمجلة والجاذبية . ونشر هذا الكتاب فى سنة ١٦٣٦ ، وكان قد نشر فى ١٦٣٢ مناظرة فى النظامين الأساسيين للعالم . وكان عملاً المعياً من حيث شرح نظرية كوبرنيق الفلكية والإضافة إليها ، واصفاً فيه - بطريقة صحيحة - الشمس فى مركز الكون ، ومن حولها تدور الأرض والكواكب السيارة . هذه الأعمال وضعت فى موضع حرج مع السلطات الحاكمة ، وأجبر على إنكارها . غير أنها كانت الكتب التى يتذكرها العالم .

توفى جاليليو فى سنة ١٦٤٢ . كان عملاقاً ، اعتد نيوتن على ما بناه ليكشف آفاقاً جديدة .

٧- أرسطو

ولد أرسطو فى سنة ٣٨٤ ق . م بمدينة ستاجيرا Stragira التى تقع عند الطرف الشمالى لبحر إيجه . كان والده رجلاً متعلماً ذا نفوذ ؛ إذ كان طبيب البلاط الملكى لجد الإسكندر الأكبر . حصل أرسطو على دراسته الأولى بالمنزل ، وزوده والده بمعلومات كبيرة فى التاريخ الطبيعى . فى سنة ٣٦٧ ق . م ذهب إلى أثينا ، وكانت مركزاً للعلم . وفى أثينا درس على يدى أفلاطون - الفيلسوف الأكبر فى ذلك العصر - ومن ثم أظهر استقلالاً فكرياً وعقلياً .

ولم يمض وقت طويل حتى اعترف لأرسطو بأنه معلم فذ . استدعى إلى مقدونيا ليشرّف على تعليم الإسكندر - ابن الرابعة عشرة - وعندما أصبح الإسكندر الأكبر (فيما بعد) إمبراطوراً لم ينس أستاذه . وزوده بمال وفير ، حتى يستمر فى دراساته العلمية وبحوثه .

ولقد قدرت الكتب التى كتبها أرسطو من أربعمئة إلى ألف كتاب . وهناك تساؤل عما إذا كان أرسطو كتب هذه الكتب وحده ، أم أنه جمع - فقط - كتابات رفقاءه من العلماء والفلاسفة . والحق أن كتاباته هذه كثيرة جداً ، وتشتمل على فروع واسعة من النشاط العلمى ، حتى يبدو أن كتابتها بواسطة رجل واحد أمر صعب الاحتمال .

والمعروف أن أرسطو كان يرأس جماعة من أقدم جماعات البحوث العلمية : ألف رجل كانوا يسافرون عبر اليونان وآسيا يجمعون عينات من أنواع الحياة الموجودة فى البحر والبر ، ويكتبون تقارير إلى أرسطو عن الأشياء التى يجدونها .

وأعظم آثار أرسطو العلمية الباقية هي تلك التى خلفها فى مجال علمى الحيوان والأحياء . ولقد أظهر أرسطو فى هذا المجال فهماً أخذاً للطريقة العلمية - كما نفهمها اليوم .

ولقد ظن - حيناً - أن بعض مبتدعاته غير مقبولة عقلاً ، لكنه تبين أنها دقيقة دقة تامة . أدرك التدرج الطبيعى للأحياء ، أى أن الكائنات الحية قد تصنف بمقتضى رقيها التكويني . وأقر بالكمال الوظائفى للكائنات التى حوله ، وأدرك كيف أنها مهياة لأحوال معيشتها . كان أرسطو - فى بداية المدنية - رائداً لفئة كبيرة من العلماء مسلمين بأن هنالك قاعدة ونظاماً فى العالم ، وأن الأشياء ليست وليدة المصادفة .

وتعتبر الملاحظة والتجربة فى المعمل وفى الحياة المحيطة بنا طريقة أساسية فى العلم ولقد ألهم أرسطو وجماعته المكلفة بالبحوث فى مجال علم الأحياء أعمالاً عظيمة بهذه الطريقة .

لم يقتصر أرسطو - فى بحوثه فى علم الأحياء - على المشاهدات الخارجية فقط ، وإنما كان أول من قام بتشريح الحيوانات . وكشف بذلك بعض اختلافات فى التكوين الداخلى ؛ ولذلك يعتبر أرسطو رائداً للطريقة الأحيائية الحديثة .

أخذ أرسطو على عاتقه مهمة تجميع المعلومات ، ووضع لها الأسس ؛ فكان أول مؤرخ طبيعى . إن رجالاً من قبله قد تأملوا طبيعة الأشياء ، إلا أنه عنى بتصنيف ومقارنة الأشياء ، ذلك بمساعدة كل شاب تمكن من أن يلحقه بهذا العمل .

الأفكار التى تقدم بها أرسطو : افترض أن خواص جميع الأشياء على الأرض يمكن أن تعتبر إما حارة وإما باردة ، إما رطبة وإما جافة ، بكميات مختلفة . أما التغيرات التى تصيب هذه الصفات ، فيمكن تحليلها بافتراض أربعة عناصر : الماء ، والهواء ، والنار ، والتراب . وإن كثيراً من الأشياء يمكن تفسيرها على هذا الأساس ، فمثلاً : إذا وضعنا قطعة من الخشب فى النار ، فإن الماء ينز من الخشب ، ويخرج الهواء (الدخان) ، وأما النار فتظهر من الخشب ، ويتبقى بعد ذلك التراب (رماد النار) . أما السماوات العلى ، فمكونة من عنصر آخر لا يتغير . وعلى هذا فالكون مكون من خمسة عناصر .

٨- ألبرت أينشتاين

ولد ألبرت أينشتاين فى ١٤ من مارس سنة ١٨٧٩م بمدينة أولم بجنوبى ألمانيا . وانتقلت الأسرة - بعد سنة من مولده - إلى ضواحي ميونخ . كان والد ألبرت يملك ويدير مصنعاً كيميائياً كهربياً صغيراً ، وكان عم ألبرت مهندساً يعيش مع الأسرة ويساعد أخاه فى إدارة المصنع . أما والدته أينشتاين ، فكانت شغوفة بالموسيقى - وبخاصة موسيقى بهتوفن .

أدى شغفها بالموسيقى إلى أنها كانت تعطى للغلام دروساً فى الكمان ابتداء من سن السادسة ، ترم فى أول الأمر ، ولكنه أصبح فيما بعد ماهراً فى الموسيقى ، وأحب - خاصة - أن يعزف أديوار موزار . واستمر أثر هذه الدروس فيه طوال حياته ، يزوده بساعات من الاسترخاء والمتعة .

كان ألبرت أبعد شيء عن أن يكون طفلاً فذاً . لقد استغرق وقتاً طويلاً ليتعلم الكلام ، حتى بدأ أبواه يخشيان أن يكون أبله . كان منذ صباه المبكر يتعبد عن أثرابه من الأطفال ويقضى يومه فى الأحلام ، وعمل « لا شيء » . كان يتجنب أى عمل مسجهد جسمانياً ، ولا يلعب ألعاباً تستوجب القوة ، وكان يكره - خاصة - لعبة العساكر . وكانت شوارع ميونخ تضج - غالباً - بمناظر استعراضات الجيش الألماني ، وهذا منظر مثير بالنسبة للصبيان ، ولكن ألبرت كان يحقت هذه الاستعراضات . كان يكره حركات الإنسان شبه الآلية التى تجعله كالآلة الذاتية الحركة .

لم يكن فى ميونخ نظام عام للتعليم ، فكانت المدارس الأولية تدار بواسطة الطوائف الدينية المختلفة . وبالرغم من أن والدى أينشتين كانا يهوديين ، إلا أنهما لم يهتمما بدين من الأديان ، وأرسلاه إلى أقرب مدرسة ، وكانت مدرسة أولية كاثوليكية . وفى سن العاشرة أرسل إلى مدرسة ثانوية تسمى « الجمنازيوم » ، كانت تعد الطلبة للدخول الجامعة . لم يكن سعيداً أو ناجحاً فى المدرسة . كان المطلوب من التلاميذ أن يحفظوا الدروس عن ظهر قلب .

تلقى أينشتين فى أثناء دراسته « بالجمنازيوم » تعاليم الديانة اليهودية ، وكان قد تعلم مبادئ الكاثوليكية وهو فى المدرسة الأولية . اكتسب - نتيجة لهذا - احتراماً دائماً للقيم الأخلاقية للدين .

عمل عم أينشتين المهندس على أن يحبى فيه حب دراسة الرياضيات . وتركت دراسة الهندسة أثرها العميق فى نفس أينشتين الصغيرة ؛ أثارت الطريقة المستخدمة : الكلام المحدد ؛ البرهان الذى ينبغى أن يعطى لكل فرض ، المنطق المتسلسل الذى يشتمل عليه كل برهان قطعى ؛ ثم الفرصة فى استنتاج حلول المسائل .

قال أينشتين : إن أهم حادثين فى صباه ، كانا : هدية ، عبارة عن بوصلة مغناطيسية وهو فى الخامسة ، ثم : دراسة هندسة إقليدس وهو فى الثانية عشرة .

اضطر والد أينشتين إلى أن يصفى عمله الكهربى فى ميونخ ، وكان أينشتين فى الخامسة عشرة حينئذ . ورحل الوالد إلى ميلانو بإيطاليا لبدأ مشروعاً هناك ، كان ألبرت أينشتين لا يزال تلميذاً فى الجمنازيوم ، وعملت الترتيبات اللازمة لبقائه فى ميونخ ، حتى يحصل على الدبلوم . أصبحت المدرسة شيئاً فشيئاً غير محتملة بالنسبة لأينشتين . كان متقدماً جداً فى العلوم الرياضية ، وكان ضعيفاً فى غير ذلك من العلوم التى يتطلب تعلمها التكرار المستمر . فصل من الجمنازيوم لأنه لم يقدم الاحترام الأعمى للأساتذة ، ذلك الاحترام المفروض أن يقدمه التلاميذ لأساتذتهم ، ثم لحق بوالده بإيطاليا .

وبعد أن قضى قليلاً من الوقت فى إيطاليا ، وفكر طويلاً فى مستقبله ، قرر أنه ينبغى له أن يكرس حياته لدراسة العلوم الطبيعية الرياضية . وبناء على ذلك أدى امتحان

دخول مدرسة الفنون التطبيقية الفيدرالية السويسرية الشهيرة . رسب فى الامتحان . كانت معلوماته الرياضية فائقة ، ولكنه كان ضعيفاً فى اللغات وعلم الأحياء ، أدهشت قدرته الرياضية مدير مدرسة الفنون التطبيقية ، فهياً له أن يكمل برنامج الالتحاق فى سويسرا . وهنا غمره السرور ، إذ وجد المدارس تدار بطريقة مختلفة تماماً عن مدارس ميونخ : وكان المطلوب من الطلبة أن يفكروا بأنفسهم ، وكان الأساتذة أكفاء وراغبين فى مناقشة الموضوعات العلمية مع الطلبة . وشعر أينشتين لأول مرة فى حياته أن المدرسة فيها متعة . أتم البرنامج فى سويسرا ، وقبل فى مدرسة الفنون التطبيقية بزيوريخ .

وقرر - وهو فى زيوريخ - أن يصبح مدرس علوم طبيعية ، وتابع البرامج التى تؤدى إلى هذا الغرض . ومن أجل هذه الغرض أصبح مواطناً سويسرياً . لم تكن حياته فى زيوريخ سهلة من الناحية المادية ؛ فوالده لم يكن ناجحاً فى عمله ، ولم يكن فى استطاعته أن يساعد ألبرت إطلاقاً . غير أن قرياً ثرياً - لحسن الحظ - ساعده فى أثناء دراسته بالجامعة .

وبالرغم من حقيقة أنه كان تلميذاً فذاً - وبالرغم من خطابات التوصية المدهشة التى نالها من أساتذته ، إلا أنه لم يستطع أن يحصل على وظيفة مدرس . وبما أنه كان مضطراً لأن يكسب عيشه ، فقد حصل على وظيفة فاحص بإدارة تسجيل الاختراعات السويسرية ببرن .

صاغ أينشتين - فى أثناء عمله هذا - سنة ١٩٠٥ نظرية النسبية التى أدت فى النهاية إلى القنبلة الذرية .

واستطاع أينشتين بناء على مبدأ ثبات سرعة الضوء نفسه أن يصنع قانوناً متعلقاً بتحويل المادة إلى طاقة ، ويفسر هذا القانون - لأول مرة - مصدر طاقة الشمس ، إذا كانت الشمس تحرق وقودها ، وإذن لوجب أن تكون قد بردت منذ زمن طويل . ولكن الشمس عن طريق تحويل المادة إلى طاقة - كما أوضح أينشتين فى صيغته الشهيرة : الطاقة = الكتلة × مربع سرعة الضوء - استطاعت أن تشع زمناً طويلاً ، وسوف تستمر فى الإشعاع لعدة ملايين من السنين .

لم يمض وقت طويل بعد نشر هذه النظريات ، إضافة إلى الإثبات التجريبي الذي بدأت تحققه معامل العالم ومراصده ، حتى اعترف العالم بقيمة أينشتين . كان أستاذاً فوق العادة بجامعة زيوريخ سنة ١٩٠٩ . ومن هناك ذهب إلى جامعة براغ الألمانية ، ثم إلى زيوريخ ثانية ، وبعد ذلك إلى معهد كايزرولهم بـبرلين .

كان أستاذاً بجامعة برلين ، ولكنه كان يقوم بجولة لإلقاء محاضرات في إنجلترا والولايات المتحدة ، لحسن حظه ، عندما استولى النازيون على الحكم في سنة ١٩٣٣ . سلب النازيون ممتلكاته ، ووظيفته الجامعية ، والجنسية الفخرية الألمانية التي منحتة إياها الجمهورية الألمانية ؛ فالتجّه إلى الولايات المتحدة ، وعمل مديراً لمدرسة الرياضيات بالمعهد الجديد للدراسات التقدمية بمدينة برنستون بنيوجرسي ، وكان معضداً للحكومة العالمية . حصل أينشتين على جائزة نوبل ؛ تقديرًا لأعماله المتعلقة بالضوئيات ونظرية الكم ، نشر في سنة ١٩٥٠ نظرية المجال الموحد ، جمع في أربع وعشرين صفحة من الرياضيات القوانين الطبيعية في الكهرومغناطيسية والجاذبية .

أسف ألبرت أينشتين لاكتشاف القنبلة الذرية : كان يأمل في أن تبين الحكومة الأمريكية قوتها للحكومة اليابانية ، دون ضرورة لإلقاء هذا الاختراع على الشعب الياباني ، غير أن هذا لم يحدث . وكان يرجو أن تستخدم الطاقة الذرية من أجل فائدة الجنس البشري .

توفي أينشتين في الثامن عشر من إبريل سنة ١٩٥٥ ، كان لا يزال يحاول أن يضع تبسيطاته الرياضية .

٩- لويس باستير

ولد لويس باستير بقرية دول^(١) فى الجزء الشرقى من فرنسا فى شتاء سنة ١٨٢٢ . كان والده جندياً بالجيش الفرنسى . فلما انهار نابليون ، أسس مصنعاً لدباغة الجلود بدول ، وانتقلت الأسرة - بعد أن ولد لويس بقليل - إلى مدينة أربوا^(٢) فى قلب منطقة الكروم ، وهى لا تبعد كثيراً عن دول .

واستمر الأب فى العمل بصناعة الجلود ، وكرس - هو وزوجته - حياتهما من أجل الأسرة .

اكتسب لويس عن والده إحساساً بوطنية جارفة ، وحباً عميقاً لفرنسا ، واحتراماً وتقديراً لكبار رجالاتها ، مما كان له أثره فى مراحل حياته .

ليس فى حياة لويس باستير المبكرة ما ينبىء بمستقبل فى الاكتشاف العلمى . عكف وهو فى الخامسة عشرة على رسم اللوحات ، وكانت رسوماته جيدة للغاية ، حتى إنه كان يمكن أن يكتسب شهرة باعتباره فناناً ، لو أنه لم يتجه إلى العلم . ولقد حفظ كثيراً من رسوماته التى لمجدها معلقة فى معهد باستير بباريس .

كان ناظر المدرسة الثانوية المحلية يرى أن الطالب المبتكر المتحمس المتبصر سوف

(١) Dôle .

(٢) Arbios .

يكون مدرساً في المستقبل . وبالرغم من أن لويس قبل في القسم العلمى بالمدرسة العليا ، وهى معهد لتدريس المدرسين بباريس ، إلا أنه أجل التحاقه بها سنة ؛ لأنه كان يشعر بأنه غير مستعد تماماً . وكان مجال اهتمامه فى هذه المرة الرياضيات والطبيعة والكيمياء .

أراد باستير أن يصبح مدرساً متمكناً من مادته ، وتكشف خطابه عن افتخاره عندما لنجح فى الامتحانات العملية فى الطبيعة والكيمياء ، إلا أنه عندما حصل على إجازة التخرج اتجه إلى البحث العلمى ، ولم يتجه إلى التعليم .

وفى سنة ١٨٤٨ بالرغم من اعتراضات واحتجاجات الأساتذيين بالويو ، وغيرهما من أعضاء الأكاديمية الفرنسية للعلوم ، فقد عينت وزارة التعليم باستير مدرساً لمبادئ الطبيعة بالمدرسة الثانوية بديجون^(١) فظل أصدقاؤه ونصراؤه يتابعون ضغطهم على الوزارة حتى عين لويس بعد ذلك بسنة أستاذاً للكيمياء بجامعة ستراسبورج .

وبعد عدة أسابيع من وصوله إلى ستراسبورج ، طلب هذا الشاب الرزين المتبصر العالم من مدير الجامعة يد ابنته . كتب إلى مدير الجامعة :

« لست أملك أية ثروة على الإطلاق ، وكل ما أملك صحة جيدة ، وبعض الشجاعة ، ووظيفتى فى الجامعة ... أما فيما يتعلق بالمستقبل - إلا إذا تغير اتجاهى كلية - فإننى سوف أكرس نفسى لبحوث الكيمياء ، وآمل أن أعود إلى باريس بعد أن أحصل على بعض الشهرة من خلال دراساتى العلمية ... وسوف يحضر والدى بنفسه إلى ستراسبورج ليعرض طلب الزواج » .

تزوج لويس باستير ماري لوران فى ٢٩ مايو سنة ١٨٤٩ . كان فى السادسة والعشرين ، وكانت هى فى الثانية والعشرين . كانت ماري باستير زوجة غير عادية ، ولقد وصفها إميل رو الذى أصبح مساعداً لهاستير فى سنة ١٨٧٦ ، ورئيساً لمعهد باستير سنة ١٩٠٤ كما يأتى :

(١) Dijon .

« فهمت السيدة باستير منذ بداية حياتهما الزوجية الرجل الذى اقترنت به ... فعملت كل ما فى استطاعتها لتجنبه صعوبات الحياة . أخذت على عاتقها جميع هموم المنزل ليتفرغ عقله تماماً للبحوث التى يجريها ، وكانت فى المساء تكتب ما يمليه عليها . ولقد اهتمت - اهتماماً كبيراً - بالتركيب البلورى أو الفيروسات الموهنة ، ووعت تماماً أن الأفكار تصبح أكثر وضوحاً عند شرحها للآخرين ، وأنه ليس من شىء أكثر تأدية إلى ابتكار تجارب جديدة من شرح التجارب التى تم تحقيقها من قبل . كانت السيدة باستير بالنسبة لزوجها أكثر من رفيق ، فكانت أحسن معاون له » .

تعرضت حياة مارى لويس باستير إلى مأساة شخصية . توفيت وليدتهما الأولى « جان » فى التاسعة من عمرها ، وتوفى كاميل فى الثانية فى سنة ١٨٦٥ ، وفقد جون باتيست وكان فى العشرين ، فى أثناء انكسار الجيش الفرنسى أمام الألمان فى سنة ١٨٧١ ، وتوفيت سيسيل بنت الثانية عشرة بالثيفود فى سنة ١٨٦٦ .

ترك لويس عمله ، وذهب يفتش عن ولده بين الصنفوف « الطوابيس » الطويلة لأولئك المقهورين ، وهم عائدون من الميدان هائمين على وجوههم .

ولقد بلغهم تقرير يشبط العزم ، هو أنه لم يتبق من كتبة الشاويش باستير البالغ عددها ١٢٠٠ غير ٣٠٠ جندي فقط . إلا أن مارى ولويس وجدا ابنهما الوحيد - لحسن الحظ - مجروحاً ، ولكنه حى ؛ فعالجاه حتى استرد صحته .

لم يغفر لويس باستير للألمان فعلتهم قط ، حتى رفض بعد ذلك بسنوات قبول جائزة أرادت الحكومة الألمانية أن تمنحها له اعترافاً بما حققه للعلم .

تعلقت تجاربه الأولى بالبلورات ، وكان يبو العالم الطبيعى قد اكتشف أن مستوى الضوء المستقطب كان دواراً (معنى ذلك أن اتجاه الضوء قد ارتد) عند مروره من الكوارتز البلورى . واكتشف علماء آخرون أن بعض البلورات ينبغى أن تنحل قبل أن تتمكن من تدوير الضوء المستقطب .

مثل ذلك أنه إذا مر الضوء المستقطب من خلال سكر محلول فى ماء ، فإن مستوى

الاستقطاب سيكون دواراً عند مروره من خلال محلول السكر . وكان أيلهاردت ميتشسليخ - العالم الألماني - يجرى بحثاً في مشكلة تتعلق بحامض الطرطريك ، وهو أحد نواتج صناعة الخمور . قال : إن هنالك طرازين من حمض الطرطريك ، أحدهما : يسمى بحمض الطرطريك الحقيقي ، ويسمى الثاني : بشبه حمض الطرطريك . وكان حمض الطرطريك الحقيقي يدير الضوء المستقطب إلى اليمين ، في حين لم يكن لشبه حمض الطرطريك أى أثر في الضوء المستقطب . وما عدا ذلك فهما متشابهات تماماً .

أدرك عقل باستير الشاب هذا الأمر ، ولم يستطع أن يقبله ، لأنه ينبغي أن يكون هنالك فرق ما يمكن إدراكه ، وبدأ باستير يعمل ليجد هذا الفرق . وكانت دراساته الطويلة في البلورات أعدته لهذه المهمة . رأى سطحيات صغيرة في بلورات حمض الطرطريك . حضر شبه طرطيرات من الطراز - الذى تكلم عنه ميتشسليخ - وترك البلورات تتكون ثم درسها .

واكتشف - ببالغ العجب - سطحيات بلورية من نوعين : بعضها إلى اليمين ، وبعضها إلى اليسار . واتضح إذن أن شبه حمض الطرطريك هو فى الحقيقة نوعان من الطرطرات بضمنان بلورات يمينية ، وبلورات يسارية بنسبة متساوية ، كان هذا كشفاً جديداً جديداً .

ولم يكن هذا العمل نهاية دراسته فى البلورات ، بل كان البداية . صاغ قبل أن يهجر هذه الدراسة الخلابة نظرية فى الحياة ؛ كان يعتقد أن الجزئيات اليمينية والجزئيات اليسارية تحدث دائماً عندما تولد بالعمليات الحيوية . هذان المظهران : اليميني ، واليساري سميا اصطلاحاً باسم « لا تماثلية » وظن باستير أنه يستطيع أن يخلق الحياة ذاتها تحت تأثير القوى اللا تماثلية .

أخفق باستير - بالتأكيد - فى خلق الحياة فى المعمل الكيماوى ، إلا أن مجهوداته قد هيات عقله لحل مشكلة أخرى هى : مشكلة التخمر .

التخمر اصطلاح يطلق على التغيرات التى تحدث فى مواد معينة ، ويكون التخمر مطلوباً فى بعض الأحيان ، ومكروهاً فى أحيان أخرى . فالخمير تصنع عن طريق تخمر

الكروم . وقد تتحول الخمز إلى خل بتخميرها إلى حامض الخليك . يحمض اللبن عندما يتحول السكر الموجود فيه إلى حمض اللبنيك ، وقد يفسد اللحم والبيض بالتخمير .

كان إنتاج الخمور صناعة كبيرة في فرنسا ، وكان تخمير الكروم أمراً له أهمية جدية وكانت الظروف التي يحدث فيها التخمير ظروفاً غير مفهومة . وكان ترك الطبيعة تأخذ مجراها في عملية التخمير أمراً تنتج عنه خمير حامضة ، أو قد لا ينتج خميراً على الإطلاق . قام باستير بدراسات تفصيلية لصناعة الخمر ، وكانت نتيجة ذلك أن وضع النظرية الجرثومية للتخمير التي عرضها على الجمعية العلمية بمدينة ليل . وكان اعتقاده - الذي أفصح عنه نتيجة للبحوث الواسعة الدقيقة التي قام بها - أن جميع التغيرات التي تحدث للمواد في الطبيعة تحدث بسبب أنواع مختلفة من الأحياء صغيرة جداً ، بحيث لا ترى إلا بالمجهر ، وبين أن هذه الأحياء المجهرية يمكن السيطرة عليها بالحرارة . أقام تجاربه ومكتشفاته في صناعة الخمور على أسس علمية ثابتة ، كما أن هذه الدراسة ذاتها قدمت للعالم عملية البسترة الحيوية ، وهي عملية تستخدم لتحمي اللبن الذي تشتريه ، وتمنعه من أن يكون حاملاً للجراثيم .

تعرضت صناعة الحرير في فرنسا لكارثة - بعد ذلك بضع سنوات - نتيجة لمرض أصاب دود القز . دعى باستير لبحث هذه الصعوبة ، فدرس كل أوجه هذه المشكلة الجديدة على الوجه الأكمل كسأله دائماً ، وأصبح خبيراً في تربية دودة القز ، وابتكر طرقاً عملية لانتقاء البيض السليم صحياً ، وأنقذ صناعة الحرير من الاندثار .

كانت الأعمال التي أنجزها لويس باستير نوعاً من سلسلة تفاعلات فكرية ، كل فكرة تقضي إلى التالية بطريقة لا مفر منها . أدت دراساته للبلورات إلى اختباره أسرار الحياة ، وأدت دراساته للحياة إلى مشكلة التخمير وإيجاد حل لها ، تلك المشكلة التي أصر على أنها تحدث بسبب أحياء مجهرية هي الجراثيم ، وهذه الدراسة أدت به إلى مناوأة المدافعين عن التولد الذاتي ، أو النظرية القائلة : بأن الأحياء تتخلق من مادة لا حيوية . وكان العلماء - منذ عصر العالم الإيطالي فرانسيسكو ريدي - قد كفوا عن الاعتقاد بالتولد الذاتي لمخلوقات مثل الدود الصغير ، وبيض الذباب ، والفئران ،

والدودة الشريطية . ولكنهم كانوا لا يزالون يعتقدون أن من الممكن أن تتخلق الجراثيم من مواد عضوية غير حية . أرسى باستير قاعدة تعذر حدوث التولد الذاتى ، حتى بالنسبة للحياة الميكروبية ، ومبكته نظرياته - فى الميكروبات التى تمسك بها بعناد - أن يحدد صناعة الحرير فى فرنسا ويعيدها إلى أصلها . درس وتغلب على مرض الجمرة ، المرض الذى كان يهدد بإفناء الحيوانات الداجنة فى أوروبا . قام بدراسات واسعة فى الغنغرينا ، وتسسم الدم ، وحتى الأطفال ، وبين أنها أمراض جرثومية ، وأفصح عن طرق التحكم فيها .

درس فى معمله كذلك الكارثة التى يسببها مرض الكلب . وهو مرض مميت ينتقل من الكلاب إلى الإنسان ، قهر هذا المرض . وأنقذ عن طريق الحقن حياة طفل فى التاسعة كان مصاباً بعبه كبيرة ، بحيث لم يكن ليعيش بعد الكى .

توفى باستير فى ٢٨ من سبتمبر سنة ١٨٩٥ ، وأجمل فلسفته فيما يأتى : « إنى لمقتنع تمام الإقتناع بأن العلم والسلام سوف ينتصران على الجهل والحرب . وإن الأمم سوف تتحد فى النهاية معاً ، لا لتحطم ، ولكن لتبنى ، وإن المستقبل سوف يكون لأولئك الذين بذلوا أقصى جهودهم من أجل الإنسانية المعذبة » .

١٠- فلهم كونراد روينتجن

ولد فلهم روينتجن فى السابع والعشرين من مارس سنة ١٨٤٥ بمدينة لينيب (١) بروسيا ؛ كان والده فلاحاً ألمانياً ، وكانت والدته هولندية . تلقى تعليمه الأولى فى هولندا ؛ ثم التحق بجامعة زيورخ بسويسرا ، حيث تعلم على يدى الأستاذ الشهير رودلف كلويسوس . كان روينتجن مشغولاً بالكهرباء والضوء والحرارة والمرونة .

حصل على درجة الدكتوراه فى الفلسفة الطبيعية ، وذهب إلى ألمانيا ليعمل مساعد أستاذ فيزيك ، ثم عمل - فيما بعد - فى عدد من الكليات بألمانيا - فى ستراسبورج وهونهايم وجنيسين ، ولكنه عاد إلى جامعة فيزيك فى سنة ١٨٨٥ ، ليعمل أستاذاً للطبيعات .

كان روينتجن يجرى تجاربه فى معمله بالجامعة ، مستعيناً بأنبوبة كروكس . وضع حول الأنبوبة غطاء من الكرتون الأسود وأظلم الغرفة ، ثم أفرغ الأنبوبة ، أى أنه مرر بها تياراً كهربياً . وعندئذ استشعرت قطعة من الورق ، كان قد غلفها بمركب من البريوم والبلاتين . هنا حدث اكتشاف ، وظهر نوع جديد من الأشعة . لم تكن هذه هى أشعة المهبط ؛ لأن أشعة المهبط لا تهر من الزجاج . أما الأشعة الجديدة غير المعروفة ، فقد مرت من خلال الزجاج والورق ، ولم يكن فى الإمكان حرف هذه الأشعة بواسطة مغناطيس

(١) Lennep .

أو بواسطة مجال كهربى . ومرت هذه الأشعة فى أثناء تجارب أخرى من خلال ألواح الألومنيوم أو رقائق القصدير ، ومن خلال المطاط وأغلب المواد .

وجد أن رزمة من فيلم فوتوغرافى ملفوفة جيداً فى ورق أسود ، قد انكشفت تماماً عندما تعرضت للأشعة ، وكانت الأشعة الجديدة تستطيع أن تكشف جيداً عن الصفائح الفوتوغرافية المحجوبة . سمى روينتجن هذه الأشعة غير المعروفة بالأشعة السينية ؛ لأنه لم يكن يعرف فى الحقيقة ماهيتها .

تحدث الأشعة السينية عندما تصدم الإلكترونات التى تترك الطرف السلبى - كما يحدث فى أنبوبة كروكس - بالطرف الإيجابى ، ويسمى الطرف الإيجابى ، فى آلة من آلات الأشعة السينية بالهدف . تنزع الإلكترونات الموجودة داخل الذرات فهراً من مراكزها ، ثم تعود ثانية إلى أماكنها وتتذبذب الإلكترونات بسرعة كبيرة .

سر روينتجن كثيراً عندما وجد أن الأشعة السينية هذه أو أشعة روينتجن - كما سماها رفاقه العلماء - يمكنها أن تخترق اللحم . وضع يده على صفيحة فوتوغرافية (ملفوفة بورق أسود) ثم أدار آلة الأشعة السينية . وعندما حمض الصورة ، وجد صورة ظلية لعظم يده .

حصل روينتجن فى سنة ١٨٩٦ تقديراً لاكتشافه الخطير على مدلاة رمفورد من الجمعية الملكية ، وعين فى سنة ١٩٠٠ أستاذاً للعلوم الطبيعية بجامعة ميونخ ، فظل يشغل هذا المركز حتى قبل وفاته فى سنة ١٩٢٣ بثلاث سنوات . ومنح جائزة نوبل للعلوم الطبيعية فى سنة ١٩٠١ .

كان اكتشاف روينتجن أول سلسلة طويلة من المكتشفات المتعلقة بالنشاط الإشعاعى التى اشتملت عليها أعمال بكويريل ، وآل كورى ، ورذرفورد ، ويلانك ، وتومسون ، وأينشتين ، وغيرهم . رأى روينتجن فى أثناء حياته أشعته تستخدم فى الطب ، فى حالات الكسور والسل ، وفى التشخيص الجراحى من جميع الأنواع . أما العلماء الطبيعىون ، فاستخدموا الأشعة السينية لتحليل طبيعة التركيب البلورى ، واستخدمت الصناعة الأشعة السينية فى اختبار تركيب أجزاء المعادن التى ينبغى أن تعمل بفاعلية تامة فى السلم والحرب .

١١- روبرت هوك

ولد روبرت هوك فى ١٨ من سبتمبر سنة ١٦٣٥ بجزيرة وايت المقابلة للشاطئ الجنوبي لإنجلترا ، كان والده قس الجزيرة ، وكان يملك قادراً من الثراء لا بأس به .رحل الغلام إلى لندن ، وهناك تمرس تحت إشراف السير بيتر ليلي ، وكان أحد زعماء الرسامين . وبالرغم من أن روبرت أظهر موهبة فى هذا المضمار ، فإنه كان غلاماً عيباً . وكانت روائع الزيوت والدهون المستخدمة فى هذه المهنة أكثر مما يطيق احتماله . فأجبر على ترك هذا التمرن المبشر بالخير ، إلا أن تمرنه الفتى هنا قد نفعه فى مستقبل حياته .

خلف له والده - لحسن الحظ - مائة جنيه ، وهو مبلغ كبير فى تلك الأيام ، فاستطاع أن يلتحق بمدرسة وستمنستر . ولما بلغ الثامنة عشرة التحق بأكسفورد . تابع دروسه بجد ونجاح ، وشغل - على العموم - وظائف شاذة غريبة ، فغنى مع مجموعة المرتلين فى كنيسة المسيح ، واشتغل بالتمثيل وقام فيه بدور الخادم ، وكان يتمتع بمواهب أخرى : فكان رساماً ماهراً ، وكان يستطيع تشكيل الخشب والمعدن ، كما كان قبل كل شيء طالب علم المعيا .

قابل - وهو فى أكسفورد - روبرت بويل وكريستوفر رن . أما روبرت بويل العالم الألمى الثرى والذى كان يكبر هوك بثمان سنوات فقد وظف هذا الطالب - العادى المظهر - مساعداً له فى بحوثه وأعماله المعملية .

أما كريستوفر رن ، فكان قد اشتهر بأعماله الهندسية . فى سنة ١٦٦٠ عين أستاذاً

لعلم الفلك بأكسفورد ، وفى سنة ١٦٦٣ بدأ يشق طريقه فى عالم الهندسة ، ونال شهرته ، باعتباره مصمم ككاتدرائية القديس پول بلندن . وكان منزل كريستوفر رن مركز التقاء علماء إنجلترا ، فكان ملتقى « الكلية الخفية » التى أصبحت - فيما بعد - الجمعية الملكية العلمية الهامة الشهيرة .

يعتقد الكثيرون أن كثيراً من أعمال روبرت بويل - بما فى ذلك قانون بويل للغازات - إنما هو نتيجة لكفايات هوك العقلية وبراعته الميكانيكية . ولقد ادعى هوك فى الحقيقة أنه صاحب هذه الأعمال .

ويبدو على أية حال أن بويل كان رجلاً مقسطاً ، لأنه عندما تم صنع مضخة التفريغ بمعامله - نسبها علانية إلى هوك ، بالرغم من أن المضخة كانت معروفة فى ذلك الحين بوصفها آلة بويل .

شغل - هوك بالمجان - وظيفة مشوقة جداً لدى الجمعية الملكية . كان قبل كل اجتماع يحضر التجارب التى يرغب أعضاء الجمعية فى إجرائها ، فجعلته هذه الممارسة يعزف جميع فروع العلم المعروفة فى ذلك الحين ، ويتمكن من تنمية كفاياته التجريبية .

كانت الجمعية الملكية تتلقى رسائل طويلة من أنطون فان لفنهوك ، يشرح فيها مكتشفاته العجيبة فى العالم المجهرى . كان لفنهوك يعمل بعدسة واحدة ذات قوة تكبير هائلة ، وبالرغم من أنه صنع عدسات كثيرة ، فإنه رفض أن يتنازل عن أى منها . ولما كلفت الجمعية روبرت هوك أن يستوعب الموضوع ، فإنه صمم وصنع مجهرًا مركبًا عملياً ، واستخدم مهارته الفنية ورسم رسومات أخاذة - لحوالى ستين شيئاً - شاهدها بالمجهر . فرسم عين ذبابة ، وانسلاخ يرقة بعوضة ، وتكوين الريش ، وقملة ، وبرغوثاً ، رسم ذلك كله مكبراً عدة مرات عن الحجم الطبيعى بدقة بالغة . ونشرت هذه الرسومات البديعة العجيبة فى سنة ١٦٦٤ فى « رسوماته المجهرية » . أفصح هوك عن كيفية صنع واستخدام المجهر ، إلا أن لفنهوك هو الذى يعتبر أبا المجهر .

أدى اختباره الدقيق للزنبرك إلى اختراع الساعة ، وكانت الساعة « الهندولية » مستخدمة استخداماً عاماً ، إلا أنه كان ينبغى أن تظل فى مكان واحد . وكان لا يمكن

الاعتماد على الساعة « البندولية » فى السفن ، فكانت تؤخر كلما اقتربت من خط الاستواء ، نتيجة لانخفاض الجاذبية عن خط الاستواء ، استعاض هوك بالخطار «البندول» الزنبرك الشعرى والرقاص . والفكرة أن الزنبرك الشعرى يهتز بمعدل ثابت إلى الأمام وإلى الخلف حول موضعه الرئيسى ، وهنا خاب أمل هوك ؛ إذ كان كريستيان هيجنز قد اخترع فى فرنسا جهازاً مشابهاً وسجله فى سنة ١٦٧٥ . وكان هوك يستطيع أن يثبت أسبقيته فى الاختراع ، إلا أن براءة اختراع هيجنز كانت قائمة فعلاً . وأهمل هوك فى متابعة العمل فى اختراعه . عمل هوك سكرتيراً للجمعية الملكية ، وبالرغم من أنه ترك هذه الوظيفة فى سنة ١٦٨٢ ، إلا أنه استمر فى إمداد الجمعية بالبحوث العلمية . لم يتزوج قط ، وكانت له ابنة أخ تعيش معه وترعى شئونه . توفيت فى سنة ١٦٨٧ ، فقصت عليه الصدمة قضاء مبرماً . نشرت مذكراته فى سنة ١٧٠٣ بعد موته بسنتين . وقد احتوت ٤٠٠ , ٠٠٠ كلمة عبرت عن مجمل ومختلف الموضوعات التى اهتم بها .

فاته النجاح والشهرة الدنيوية ، إلا أن عقله المبتكر كان قد تنبأ بمخترعات متعددة ونظريات كثيرة . عندما ثبت نصل مثبت القلاووظ (المفك) إلى ساعته ، والمقبض الخشبي إلى أذنه ، وسمع دقات الساعة ، كان قد تنبأ باختراع المسماع (الذى يستخدمه الطبيب) ، وهذا تم صنعه بعده بمائة وخمسين سنة . اخترع كلمة خلية ليشرح تكوين الفلين الذى شاهده فى مجهره ، والذى شبهه بقرص العسل .

١٢- روبرت بويل

ولد روبرت بويل فى ٢٦ من يناير سنة ١٦٢٧ بمونستر بأيرلندا . لم يكن هناك أى جدل حول المعية الفائقة . وفضلاً عن ذلك ، تمتع بالمزايا الهائلة التى يهيشها أب مستنير ذو ثراء كبير . درس اللاتينية ، والفرنسية ، مع دراسته للإنجليزية ، كما درس العبرية ، والسريانية ، واليونانية ، ومكنته معرفته بهذه اللغات من أن يقوم بدراسات واسعة للكتاب المقدس بلغاته الأصلية .

حين بلغ الثامنة دخل كلية أيتون ، وهى أكبر وأشهر المدارس التحضيرية الإنجليزية . ولكنه أخرج منها بعد ثلاث سنوات ليقوم بجولة فى القارة الأوربية . ومثل هذه الجولة يعتبر الصقل النهائى للسيد الإنجليزي المذهب ، غير أنه نادراً ما كان يقوم بها طفل فى الحادية عشرة . زار - روبرت وهو فى الرابعة عشرة - إيطاليا خلال سنة ١٦٤١ ، وتأثر بجاليليو الشهير ، وقرر أن يقضى حياته فى دراسة العلوم .

وحين عاد إلى إنجلترا التحق بجامعة أكسفورد ، وكانت حيثئذ المركز الرئيسى للدراسة العلمية فى إنجلترا . وفى أكسفورد وجد روبرت بويل نفسه بين جماعة غير رسمية من العلماء النابهين أطلقوا على أنفسهم اسم « الكلية الخفية » .

وفى سنة ١٦٦٠ ، أصدر الملك من أجل هؤلاء العلماء مرسوماً ، وأصبحت الكلية

الخفية تسمى بالجمعية الملكية . كرس هؤلاء العلماء جهودهم للطريقة العلمية التجريبية ،
فالحقائق عندهم تدرك - فقط - عن طريق الخبرة والتجارب .

وشهرة بويل ، العالم التجريبي ، أنه واضع قانون بويل ، وهو صيغة رياضية تبين
كيف تتأثر الغازات تحت الضغط . اكتشف قانون بويل عن طريق التجربة ، ثم وضع
فيما بعد في صيغته الرياضية .

وهذه هي الطريقة التي توصل بها بويل إلى تجربته الشهيرة : أحضر أولاً أنبوبة
زجاجية على شكل حرف U الإنجليزي ، على أن الطرف الأقصر كان مسدوداً . وكانت
هذه أنبوبة طويلة يبلغ طول الطرف الأطول منها أكثر من عشرة أقدام . ولما عجز
المجربون عن إقامة هذه الأنبوبة في الغرفة لطولها ، استعملوا بير السلم . صب بويل -
بعناية - قليلاً من الزئبق في الأنبوبة ، فتساوى المستويان في طرفي الأنبوبة . إذن ، فضغط
الغاز في الأنبوبة المسدودة مساو للضغط الجوي في الطرف المفتوح . وإننا ندرك أنه لو
كان الضغط أكبر في أحد الطرفين ، إذن ، لما ظل مستوى الزئبق فيهما متساوياً .

إن ما وجده بويل صحيحاً فيما يتعلق بالضغط والحجم يستخدمه الآن جميع
الكيميائيين وعلماء الطبيعة ، ويعرف الآن بقانون بويل : « يتناسب حجم الغاز تناسباً
عكسياً مع الضغط » ، ثم أضاف العلماء اللاحقون ، وخاصة جاك شارل ، عبارة :
« بشرط ألا تتغير درجة الحرارة » .

شرح بويل كثيراً من تجاربه واكتشافاته لابن أخيه - الذي أصبح فيما بعد إيرل أوف
كورك - في خطابات ، بلغ بعضها في بعض الأحيان مائة صفحة .

كان بويل - كغيره من العلماء - مشغولاً بكثير من فروع العلم ، بحث في سرعة
الصوت ، والسبب في حدوث اللون ، وفي التركيب البلوري ، والكهرباء الساكنة ،
وكاد يكتشف الأوكسجين . صنع مضخة تفريغية تدار باليد ، وأثبت أن الحى لا يمكنه أن
يعيش بغير هواء في مكان مفرغ من الهواء ، وبين أن الكبريت لا يحترق إذا سخن في
فراغ .

ومن مآثورات بويل : تعريفه للعنصر الكيماوى الذى يقترّب من نظرية اليوم .
عرف العنصر بأنه مادة غير قابلة للتجزؤ ، ثم أضاف نبوءة العالم الحقيقى قائلاً : « بقدر
ما نعلم حتى اليوم » ولقد تغيرت العناصر فى المعامل الذرية فى يومنا هذا .
كان روبرت بويل رجلاً كريماً سخيّاً . ولو أنه لم يكتشف قانون بويل ، إذن ،
لعاشت ذكراه فى التاريخ باعتباره المحسن الذى دفع نفقات طبع « كتاب المبادئ »
لنيوتن .
توفى بلندن فى ٣٠ من أكتوبر سنة ١٦٩١ - وكان حيثثذ فى الرابعة والستين .

١٣- بنيامين فرانكلين

ولد بنيامين فرانكلين ببوسطن فى الولايات المتحدة الأمريكية فى ١٧ من يناير سنة ١٧٠٦ ، كان يكبره أربعة عشر أخاً وأختاً ، وكان أطفال الأسرة فى مجموعهم سبعة عشر طفلاً . كان والده يعمل فى صناعة الشموع - وكانت من المهن الهامة ، ولو أنها لم تكن كبيرة الدخل .

علّم بنيامين نفسه القراءة ، وعندما بلغ الثامنة أرسل إلى المدرسة . غير أن دراسته توقفت بعد سنتين . لم تكن المدارس مجانية فى ذلك الزمن ، فلما عجز والده عن دفع النفقات ، اضطر - آسفاً - أن يخرج من المدرسة ويلحقه بالعمل فى محل صناعة الشموع الذى يملكه ، غير أن بنيامين كان قلقاً على مستقبله . كان يتطلع إلى ميناء بوسطن ، ويتحدث عن ركوب البحر . أقلق هذا التفكير فرانكلين الأب ، فأقنع ولده جيمس بأن يعلم بنيامين فنون الطباعة . وكان الأخ جيمس يصدر جريدة أسبوعية ، وفى هذه الأثناء تعلم كيفية صف الحروف ، وتشغيل آلات الطبع .

ولما كان بنيامين حريصاً على أن يعلم نفسه ، فإنه كان يقرأ جميع الكتب التى تقع فى يده ، وكان غالباً ما يدفع ثمن طعامه لشراء الكتب . ولقد علم هذا الطفل الفذ نفسه الحساب ، والجبر ، والهندسة ، والملاحة ، وقواعد اللغة ، والمنطق ، وحسن الأسلوب . فلما نشرت سيرته - التى كتبها - بنفسه بعد وفاته ، اعتبرت إحدى المأثورات فى الأدب الأمريكى .

عقد فرانكلين العزم على أن يكتب لجريدة The New England Courant ولكن لما كان أخوه سوف لا ينظر جدياً إلى مقالات الصغير ، عندئذ قدم بنيامين مقالاته تحت اسم منتحل هو مسز سايلنس ديجوود . اكتشف جيمس الكاتب الحقيقي لهذه المقالات . نفذ صبره وجعل حياة بنيامين تعسة لا تطاق . عندئذ صمم بنيامين فرانكلين أن يقتحم غمار الحياة بنفسه ، فرحل - وهو في الثامنة عشرة - إلى فيلادلفيا .

وسرعان ما اكتشفت في أثناء إقامته بفيلادلفيا كفايته في الطباعة ، وأصبحت خدماته أمراً مرغوباً فيه . لكنه أراد أن يؤسس مطبعة خاصة به . لم يكن في المستعمرات في ذلك الوقت صناعة لإنتاج آلات الطباعة ، وكان ينبغي استيرادها من إنجلترا .

عند عودته إلى فيلادلفيا أسس جريدة « بنسلفانيا جازيت » Pennsylvania Gazette وإضافة إلى ذلك بدأ ينشر Poor Richard's Almanac ، وهو تقويم سنوى يشتمل على مواعيد شروق الشمس ، ومراحل القمر ، وتنبؤا بحالة الجو لفترة طويلة مقدماً ، وأيام الأعياد الدينية ، كما كان يشتمل على أقوال مأثورة في موضوعات مختلفة: في الأمانة ، وفي الصناعة ، وفي حسن التدبير ، وفي الوطنية ، من بينها أقوال لا يزال يرددونها الناس مثل : إن الله يعين أولئك الذين يساعدون أنفسهم .. النوم المبكر والاستيقاظ المبكر يجعلان المرء معافى ثرياً حكيماً .. لا تؤجل عمل اليوم إلى الغد .

كان بنيامين فرانكلين في هذه الأثناء في الثانية والأربعين ، وكان قد جمع من المال ما يكفيه أن يعتزل الأعمال ليكرس حياته للخدمات العامة ، والمستقبل علمي . وكان قد بدأ هذا النشاط ، فعلاً ، وهو لا يزال يعمل في شئون الطباعة .

كان وهو في الحادية والعشرين قد نظم جماعة للمناقشة من بين الميكانيكيين وأصحاب المهن والحرف في فيلادلفيا ، وتحولت فيما بعد إلى الجمعية الأمريكية الفلسفية . وكانت تضم أحسن العقول في المستعمرات . كونوا لجاناً تتراسل سرى ، وهي التى وضعت أساس إعلان الاستقلال والثورة الأمريكية . ولا يزال مبنى الجمعية الفلسفية الأمريكية قائماً في فيلادلفيا .

حصل بنيامين فرانكلين فى سنة ١٧٥٣ على وظيفة المدير العام لبريد المستعمرات .
فاستعان بما اتصف به من نشاط وقدرة على تنظيم أعمال هذه الوظيفة الجديدة .

اشتمل كتاب فرانكلين العلمى « تجارب وملاحظات فى الكهرباء أجريت بفيلادلفيا
بأمريكا » على مبادئ الكهرباء التى اكتشفها واستقرأها . نشر هذا الكتاب العظيم فى
جميع أنحاء العالم ، وترجم إلى اللغات الألمانية والفرنسية والإيطالية .

قارن كبار العلماء فى العالم كتابه بكتاب المبادئ للسير إسحق نيوتن ؛ لأن تجارب
وملاحظات الدكتور فرانكلين تشتمل على المبادئ فى علم الكهرباء ، وتكون قواعد
نظام بسيط وعميق . قالت إحدى الصحف : « لقد منح فرانكلين كل تكريم علمى
ممكن : انتخب عضواً بالجمعية الملكية بلندن ، وعضواً بالأكاديمية الملكية للعلوم بباريس .
إن الإضافة التى زود بها العلم هى نظرية « السيل الواحد » فى الكهرباء . ونحن نقول
اليوم : إن التيار الكهربى عبارة عن انسياب الإلكترونات ، وهى نظرية السيل الواحد
كذلك . وبالرغم من بحوثه العلمية ومطبوعاته ، فإنه وجد متسعاً من وقته ليستمر فى
نشاطه المتعلق بالشئون العامة . كانت الثورة الأمريكية فى طريق التقدم ، وعين المؤتمر
القارى توماس جيفرسون ، وجون آدمز ، وبنيامين فرانكلين ليكونوا أعضاء اللجنة
المكلفة بوضع وثيقة إعلان الاستقلال » .

ومن المسلم به أن فرانكلين أحد عمالقة التاريخ الاجتماعى السياسى الأمريكى .

١٤- وليام هارفى

ولد وليام هارفى فى فولكستون بإنجلترا فى سنة ١٥٧٨ . هو ابن توماس هارفى التاجر الذى كان يعمل معاوناً بالبلدية ، ثم أصبح عمدة البلدة . كان وليام أحد أفراد أسرة كبيرة ، إذ كانوا عشرة إخوة : ثلاث بنات ، وسبعة بنين ، وكانت الأسرة تعيش فى رخاء .

دخل وليام - وهو فى العاشرة - المدرسة فى سنة ١٥٨٨ . وهى السنة التى حطم فيها الأسطول الإنجليزى الأرمادا الأسبانية . فلما بلغ الخامسة عشرة ، دخل كلية كانز بجامعة كامبردج ، ومن حسن حظ الكلية أن حصلت على جثنى مجرمين لتشريحهما ودراستهما فأثار ذلك اهتمام هارفى بالطب .

وبعد كامبردج ، ذهب إلى المعهد الشهير بسادوا - وكان مركزاً للدراسة الطبية والعلمية التى أذاع شهرته جاليليو وفيساليوس . وكان تأثير فيساليوس - لسوء الحظ - قد تناقص ؛ لأن عمله الكبير فى التشريح قد أنكر . تلقى هارفى علم التشريح بناء على تعاليم جالينوس القديمة .

وبعد ثلاث سنوات أصبح عضواً بالكلية ، وعُيّن طبيباً بمستشفى القديس برتولوميو . كان يحاضر عن نظرية الطب . ولما كان هارفى - الصغير الجسم نوعاً ، القمى اللون - واثقاً بنفسه ، حاذقاً فارهاً ، فقد استطاع - بسرعة - أن يكتسب لنفسه شهرة باعتباره أحد عمداء المهنة .

الحق وليام هارفى بخدمه الملك شارل الاول طبيباً للبلاط . عاش حياة عاصفة ، إلى حد ما ؛ إذ كان الملك يصارع البرلمان ، وأولفر كروموويل فى معركة خاسرة . ومن حسن الحظ أن هارفى تفرغ للبحوث بأكسفورد فى سنة ١٦٤٢ ، وانقطعت صلته بشارل الاول فى سنة ١٦٤٩ حين أعدم شارل .

ماذا فعل هارفى ليتبوأ هذا المركز الرفيع فى تاريخ الطب ؟ وكيف حصل على ذلك ؟

كان قد درس الحيوانات الحية ، وفتح تجويف الصدر ، ولاحظ دقات القلب مباشرة . رأى أن القلب يتحرك ثم يقف ، وأن الحركة والسكون يتكرران باستمرار . تناول هارفى قلب الحيوان الحى بيده ، ولاحظ أنه يصبح ، بالتناوب ، صلباً ثم رخواً تماماً ، كما يحدث عندما تجمد عضلة الذراع . ولاحظ أن القلب عندما يصبح صلباً يصغر حجمه ، ويزداد حجمه عندما يصبح رخواً .

أما لون القلب فيتغير كذلك ، وعندما يكون صلباً وأصغر حجماً يكون لونه باهتاً صاماً هو فى حالة الرخاوة والتضخم . وبعد ملاحظات متعددة على حيوانات كثيرة ، وصل وليام هارفى إلى هذه النتيجة : القلب عضلة مجوفة ، وعندما تعمل العضلة يصبح المكان الداخلى أصغر حجماً ، ويضغط الدم إلى الخارج ، ولهذا يصبح باهتاً . وعندما تسترخى العضلة ، ينساب الدم إلى التجويف الأكبر ، ويتحول القلب إلى الحمرة . القلب إذن مضخة .

وحين أرسى قواعد هذه الحقيقة الهامة تتبع مجرى الدم خلال الجسم . لاحظ أن الشرايين تنبض فى اللحظة التى يتقلص فيها القلب . وأنه إذا ثقب شريان ، فإن الدم يخرج فى غزارة . وصل إلى نتيجة مفادها أن الشرايين لا تحدث النبض ، وإنما ذلك يرجع إلى حركة القلب .

ثم بدأ بعد ذلك يهتم بكمية الدم التى تنقلها الشرايين : فقدر أن القلب يدفع أوقيتين من الدم فى كل ضربة ، وهو يضرب اثنتين وسبعين ضربة فى الدقيقة ، وبذلك علم -

بعملية حسابية - أن القلب يدفع أكثر من جالون دم فى الدقيقة ، أو - وهذا أمر يصعب تصديقه - أكثر من ١,٥٠٠ جالون فى اليوم .

تساءل هارفى : كيف يمكن أن يكون ذلك مستطاعاً .. ؟

ثم أجاب عن تساؤله : يكون هذا مستطاعاً إذا كان الدم يتحرك فى دائرة . معنى ذلك أنه يبدأ من القلب ، ثم يتدفق إلى الجسم ، ثم يعود ثانية إلى القلب . استنتج إذن أن الدم يسير فى دورة ، ولا شك فى ذلك .

اختبر الدكتور هارفى تكوين الجسم وقام بتجارب أخرى : اختبر الأوردة والشرابين بعناية ، واكتشف أن الدم لا يسير فى إحدهما ، إلا فى اتجاه واحد ، وتحكمه صمامات . فالصمامات الموجودة فى الشرايين تسمح بتدفق الدم من القلب فقط . وأثبت حركة هذه الصمامات بإجرائه تجارب على الحيوانات . فتح وريداً وأدخل فيه مسبراً ، فاتجه المسبر توا نحو القلب ، ولكنه لم يتحرك عند دفعه فى الاتجاه المضاد . عندئذ يتدخل الصمام ويمنع المرور بهذا الاتجاه .

١٥- أنطوان لوران لافوازييه

ولد أنطوان لوران لافوازييه بباريس في ٢٦ من أغسطس سنة ١٧٤٣ . كان والده تاجراً ثرياً ، ويملك أطيافاً كثيرة . ماتت والدته وهو طفل صغير ، فرعته عمه له غير متزوجة ، إلى جانب والده الشفوق المحب .

أراد له والده أن يدرس القانون . أتم أنطوان دراسته القانونية على خير وجه ، كان على أية حال أكثر شغفاً بدراسة العلوم منه بالقانون ، كان يحضر محاضرات الكيمياء التي يلقيها الأستاذ بوردليان . غير أن شغفه كان أكثر بالتجارب التي كانت تصحب المحاضرات ، وتفسرها . كما أثرت مقابله للعالم النباتي السويدي الكبير ليناوس في اختيار طريق علمي لمستقبله .

حصل - وهو في الثانية والعشرين - على وسام ذهبي من الأكاديمية الفرنسية للعلوم ، مكافأة له على فوزه في مسابقة مشروع إنارة شوارع باريس . وأصبح بعد سنتين عضواً بهذه الأكاديمية ؛ تقديراً لأعماله في إعداد دراسة جيولوجية لفرنسا ، ولبحوثه الكيميائية في الجص والجبس الفارسي (طلاء باريس) .

كرس لافوازييه نفسه للدراسة التجريبية الخاصة بصدأ المعادن وبالاحتراق . أقنعت التجارب التي أجراها على الكبريت والفسفور : أن المواد بدلاً من أن تفقد شيئاً من أجزائها عند احتراقها ، يزداد وزنها فعلاً بعد احتراقها . وهذا رزع إيمانه بنظرية أن الفلوجستون ينطلق في المادة عند الاحتراق .

ابتكر - عندئذ - لافوازييه التجربة التي تعتبر إحدى تجارب الكيمياء الكلاسيكية لكل العصور : وضع كمية من الزئبق - بعد وزنها وزناً دقيقاً جداً - فى أنبيق وأوصلها بناقوس زجاجى يحتوى على كمية هواء معروفة الحجم ، وعزل الإناء عن الجو عزلاً جيداً ، بوضعه فى وعاء به زئبق ، سخن لافوازييه الزئبق الموجود بالأنبيق تسخيناً لطيفاً ، فتحول بعضه إلى مسحوق أحمر ، أما مستوى السائل الموجود بالناقوس الزجاجى ، فارتفع مما يبين أن كمية الهواء قد نقصت . استمر لافوازييه فى تجربته ، فتبين له بعد اثنى عشر يوماً أنه لم يعد يحدث أى تغيير ، ولم يعد الزئبق يكتسب أية زيادة من المسحوق الأحمر ، كذلك لم يعد حجم الهواء ينقص . كان حجم الهواء فى الأنبيق والأنبوبة والناقوس الزجاجى خمسين بوصة مكعبة ، وعندما انتهى من عملية التسخين وجد أن الباقى من « الهواء » هو أربعون بوصة فقط .

بعد انتهاء الشطر الأول من التجربة ، جمع المسحوق الأحمر بعناية ، وسخنه تسخيناً شديداً ، هذه المرة حصل على الغاز الذى انطلق ، فوجد البوصات العشر المكعبة من « الهواء » المفقود . ففسر نتائجه تفسيراً صحيحاً . فخمس الهواء إذن هو الغاز الذى يمكن أن يتحد مع الزئبق ويكون المسحوق الأحمر . هذا الغاز أطلق عليه بريستلى الهواء (الكامل) - وسماه لافوازييه أوكسجين . وهذه الكلمة مشتقة من اللاتينية Oxus بمعنى حمض و Glunan بمعنى ينتج (أى : منتج الحمض) . وكان يعتقد - خطأ - أن جميع الأحماض تشتمل على هذه المادة .

كان لافوازييه حريصاً جداً فى إجراء تجاربه ، وكذلك ابتكر موازين دقيقة مكنته من إجراء تجاربه على الوجه الأكمل . قال :

« بما أن إحكام تجارب الكيمياء والفائدة منها تعتمد كلية على تحديد أوزان المواد المستعملة والناجمة منها ، إذن ينبغى من أجل هذا أن نكون مزودين بأدق الأجهزة الفنية » .

وقد أصبح أحد آباء الكيمياء الحديثة ؛ نتيجة لهذه التجارب التى أفصححت عن قانون حفظ المادة الهام الذى يقول : « لا شىء يفقد ولا شىء يخلق » وهذا القانون هو حجر الزاوية لجميع قوانين الكيمياء اليوم .

أجرى لافوازييه تجربة هامة أخرى : أحرق قطعة من الماس فى أوكسجين صاف ، فحصل على ثانى أكسيد الكربون . أثبت هذا بالتأكد أن « الماس والفحم شىء واحد كيميائياً : كلاهما كربون .

كان أول من أثبت أن حرارة الجسم تنتج بواسطة عملية « الاحتراق » المستمرة فى الجسم ، والنتيجة عن امتزاج الغذاء بالأوكسجين . قبض عليه أثناء حكم للإرهاب الذى تلا الثورة الفرنسية ، وهو يقوم بإجراء تجربة لحساب فضلات الجسم .

كان هنرى كافنديش بإنجلترا يجرى تجاربه على غاز قابل للاشتعال - كان يسميه الهواء القابل للاشتعال - وكان قد أثبت فى سنة ١٧٨١ أن ماء ينتج عند احتراق هذا الغاز . أعاد لافوازييه تجارب كافنديش ، وأذاع فحواها قائلاً : « إن الماء مركب من غازين هما : الأوكسجين ، والهيدروجين . وكان هذا أكثر مما يستطيع بعض علماء العصر تصديقه ، حتى لقد قال واحد منهم : « هل سيطر هذا الساحر الكبير على عقولنا الساذجة ، لدرجة أنه يريد أن يقنعنا بأن الماء ، وهو أقوى مادة طبيعية نملكها ضد الاحتراق ، إنما هو مركب من غازين ، أحدهما يفوق جميع المواد الأخرى فى قوة الاشتعال » !

ربما لا يزال يبدو عجيباً حقاً أن الماء مكون من هيدروجين ، وهو المادة السريعة الاشتعال ، والأوكسجين الذى لا يحترق شىء بدونه ، ومع ذلك فالماء يخمد معظم الحرائق . أعطى لافوازييه الهواء القابل للاشتعال اسمه الحالى - « سماه هيدروجين » ، وهى كلمة مشتقة من اليونانية Hydro أى : ماء ، و Gennan أى : ينتج أو يولد .

وقف لافوازييه تجاربه حيناً ليكرس نفسه للخدمات العامة . كان متعدد المواهب والنشاط ، كيميائياً فرانكلين الأمريكى ، إذ كان رائداً من رواد الكيمياء وعلم تركيب الأعضاء ، والزراعة العلمية ، والمالية ، والاقتصاد ، والتعليم .

قدم لافوازييه - فى أثناء الثورة الأمريكية - لفرنسا خدمة كان من نتيجتها انتفاع جيش الثورة الأمريكى بها . كان بفرنسا منظمة خاصة تحتكر صنع البارود . لم تنجح

المنظمة فى هذا العمل ، ولم تستطع أن تقدم غير نوع منحط ، وغير أكيد المقبول
وبكميات قليلة . أسس لافوازييه وكالة تمتلكها الحكومة ، وفى ثلاث سنوات كان
الصنف قد تحسن وتضاعفت الكمية المنتجة . هذه الكمية الزائدة مكنت فرنسا من تزويد
ثوار المستعمرات الأمريكية بالذخائر . وقد قُتل أنطوان ومارى لافوازييه عندما حدث
انفجار فى أثناء إجراء تجارب البارود ، وقتل اثنان من زملائهما أيضاً ؛ لتضع هذه
الحادثة نهاية العالم الفد .

١٦- ليوناردو دافينشى

ولد ليوناردو بقريه « فينشى » بالقرب من فلورنسا بإيطاليا فى سنة ١٤٥٢ م . كان أبوه مأمور القرية وأمه خادمة بفندق فيها . أما سنون حياته الأولى ، فأمضاها فى منزل جده .

أظهر التلميذ ليوناردو عبقريته منذ سن مبكرة ، وذلك بحله مسائل رياضية صعبة ، وأظهر فى الوقت نفسه موهبة فى الرسم . وقد تمرن - وهو فى السادسة عشرة - على يدى الفنان أندريا دل فيروكيو ، فتعلم على الاشتغال بالخشب والرخام والمعدن .

يرى كثير من المؤرخين أن ليوناردو دافينشى كان أعظم عالم تجريبى فى عصره ، ومن المؤكد أنه كان من أعظم الفنانين فى كل العصور . ويرجع أنه اكتسب شهرته بوصفه فناناً عن طريق لوحته « العشاء الأخير » و « موناليزا » . ولقد ترك ، بالإضافة إلى لوحاته الكثيرة ، ما يزيد على خمسة آلاف صفحة دقيقة جميلة التوضيح بالرسومات ، توضح ملاحظاته ، وتجمل مخترعاته من كل نوع .

كان ليوناردو دافينشى مخترعاً ، ومهندساً مدنياً ، وحربياً ، وعالماً بطبقات الأرض ، وعالماً بالتشريح ، رائداً فى الطيران . لم يكن عالماً بكثير من فروع العلم فحسب ، وإنما كان فذا فى كل ميدان . وقد كان أساس شغفه بالعلم عن طريق فنه ، كما أن دراساته العلمية ساعدت - غالباً - على جعله فناناً كبيراً .

وكان نتيجة لابتكاره آلة موسيقية جديدة « هي عود على شكل رأس فرس أسنانه تعمل على انتخاب النغم » ، أن اجتذب انتباه الدوق لودوفيكو سفورتزا - حاكم ميلانو حينئذ .

كانت ممالك إيطاليا المختلفة فى صراع مستمر بعضها مع بعض ، فحاول ليوناردو دافينشى انتباهه إلى تصميم الآلات الحربية . كما صمم وهو فى خدمة الدوق تخطيط مدن جديدة ، لتحل محل المدن التى اجتاحتها الطاعون فى عصره .

والشئ الوحيد الذى أنتجه للدوق كان لوحة « العشاء الأخير » . وقد أمر الدوق برسمها كى تعلق فى حجرة الطعام بدير القديسة مريم .

وشغف بالتشريح فى أثناء إقامته بميلانو ، وكان يتردد على الأطباء المشهورين فى عصره ، ويحضر عمليات التشريح . ونتيجة لشغفه بهذا الجانب من النشاط العلمى ، كان قيامه برسم رسومات تشريحية فريدة .

أسر ملك فرنسا الدوق لودوفيكو سفورتزا وسجنه ، وبذلك فقد ليوناردو ظهيره . وترتب على الشدائد التى عاناها ليوناردو أن ذهب إلى البندقية ليعرض مخترعاته الحربية على حكامها . وكان قد صمم حلة الغطس تحت الماء وغواصة .

ولقد عمل ليوناردو - مدة وجيزة - رساماً للخرائط عند سيزار بورجيا ، لذلك كلف ليوناردو أن يرسم له خرائط لتوسكانيا وأمبيريا . وكانت هذه الخرائط مبنية على تخطيطات وقياسات قام بها ليوناردو بنفسه .

عاد ليوناردو فى سنة ١٥٠٠ - وكان قد قارب الخمسين من عمره - إلى مسقط رأسه فلورنسا ، حيث بقى بها ست سنين . رسم فى أثناء هذه الفترة لوحته الشهيرة « موناليزا » التى لا تزال ابتسامتها المثيرة تضيف لونها من الحيرة والمتعة على آلاف من الناس الذين يشاهدونها فى متحف اللوفر بباريس فى فرنسا .

كان غيره من مشاهير الفنانين فى عصره - ومنهم روفائيل ومايكل أنجلو - فى شغل شاغل برسم لوحات قصر الفاتيكان وكنيسة سيستين الملحقة به . وذهب ليوناردو إلى

روما ، لكنه لم يحصل على عمل هناك . إنه كان غير مرضى عنه ، بعض الشيء ، بسبب رسوماته ودراساته التشريحية . ونتيجة لهذه الحالة السيئة ترك إيطاليا ، وقضى السنوات القليلة الباقية من حياته فى خدمة ملك فرنسا .

أما ليوناردو دافينشى الفنان ، فأثاره واضحة الأسانيد ، ولوحاته باقية حتى اليوم تعبر تعبيراً مدهشاً عن عبقريته . ولكن ليوناردو دافينشى العالم المخترع يصعب تحديد وصفه . لقد كان فائق القدرة ، وكانت جميع أفكاره وتصويراته ممكنة التنفيذ ، غير أنها كانت تسبق التفكير المعاصر ، حتى لقد كان من الصعوبة أن يجد تعصيلاً لها ، إن كان هنالك من يعضده . وكان جزء من الصعوبات التى لاقاها راجعاً إلى رغبته فى قبول كثير من الأعمال ، ثم يعجز عن تسليمها بسبب عدم كفاية الوقت والتركيز .

إن مخترعاته كثيرة ومتنوعة ومشوقة . كان مدفعه المتعدد الطلقات نموذجاً أولياً للمدفع الأمريكى جاتلينج الذى استخدم فى الحرب الأمريكية الأسبانية . وكان يتكون من عدة أنابيب مثبتة على دعامة مثلثة الشكل ، فى اللحظة التى تنطلق فيها مجموعة من البنادق ، تكون المجموعة الثانية قد حشيت ، والثالثة قد جهزت لتعد ... وهكذا . وكانت دبابته الحربية مكونة من سياج متحرك به مدافع تعبأ من الخلف ، أى من داخل السياج ، وكانت لها أربع عجلات يستقل بعضها عن بعض ، ويمكنها التحرك فى أى اتجاه ، ويحركها الجند بأيديهم . ظهر هذا الاختراع قبل أية قوة ميكانيكية ، ما خلا قوة الماء أو الهواء المحركة .

وبالإضافة إلى غواصته وحلة الغطس اللتين ذكرناهما آنفاً ، اخترع سفينة ذات هيكل مزدوج ، فإذا ثقب الهيكل الخارجى بنيران العدو ، بقيت السفينة عائمة .

ولقد عمل ليوناردو أيضاً فيما يمكن تسميته باستخدام الآلات فى عصرنا العلمى هذا ، واخترع جهازاً لقياس سرعة الرياح . وكان هذا الجهاز يتكون من رياحة (أداة تشير إلى اتجاه مهب الرياح) مثبتة فى مكان بطريقة خاصة يمكن للهواء أن يجعلها تنبذب (زاوية التذبذب هى مقياس سرعة الرياح) .

وكانت ساعة ليوناردو الكبيرة أول ساعة تعد الساعات والدقائق . وكانت تدار بالثقل ، وكان موازنها دقيق الضبط تماماً .

واخترع ليوناردو أجهزة ميكانيكية كثيرة تستخدم اليوم بصورة تشابه صورتها القديمة ، ولقد أدخل على هذه الآلات تحسينات لاستعمال المواد الحديثة فى صناعتها ، مثل الصلب بدلاً من الخشب ، غير أن المبادئ التى قامت عليها هذه الأجهزة كانت من تصميم ليوناردو دافينشى . وصنع جهازاً لا يختلف كثيراً عن رافع السيارة (الكريك) لرفع الأثقال . وكانت أسطوانات التحميل التى اخترعها سبقاً لعصره .

صمم ليوناردو فى حوالى سنة ١٤٩٠ آلة للطيران ، إلا أنها لم تطر ، وكانت مصممة بحيث تسير بواسطة القوة العضلية للإنسان ، وكان المفروض على الرجل الطائر أن يخفق بجناحيه الكبيرين ، ويتحرك قدميه .

١٧- إسكندر فلمنج

ولد إسكندر فلمنج فى مزرعة لوتشفيلد فى جنوب غرب أسكتلندا فى السادس من أغسطس سنة ١٨٨١ . توفى والده وهو فى السابعة ، غير أن والدته كانت امرأة على درجة عظيمة من الخلق ، فأدارت دفة المزرعة بنجاح ، واحتفظت بمحبة أسرتها الكبيرة . وكان أبناء زوجها الأربعة يخلصون لها الود ، تماماً كأبنائها الأربعة .

درس إسكندر بمدرسة لودون مور القرية حتى بلغ العاشرة . ثم انتقل إلى مدرسة دارفل مع أخوته ، وتعلم إسكندر الكثير عن الطبيعة .

وبعد سنتين ، لحق بأخويه جون وروبرت ، وعاشوا جميعاً بمنزل أخيه الأكبر توماس ، الذى أصبح طبيب عيون شهيراً بلندن . أصبح جون وروبرت صانع نظارات ، وبدأ تجارة لحسابهما ، أنشأ معماً بصرياً كان فى الطليعة . ولا تزال أسرة فلمنج تدير هذه المؤسسة .

غير أن نجاح الأسرة الاقتصادى لم يتحقق فى ذلك الوقت على أية حال ، وأجبر إسكندر على ترك المدرسة لأسباب اقتصادية ، وحصل على وظيفة فى شركة بواخر ، وكان حينئذ فى السادسة عشرة . كان يحالفه الحظ الحسن - كما كان يحالف الإنسانية . حصل فى سنة ١٩٠١ على نصيب من ميراث مكنه من العودة إلى المدرسة ، فقرر أن يدرس الطب .

انضم مع أخويه جون وروبرت ، وهو لا يزال يعمل بشركة البواخر ، إلى المتطوعين الأسكتلنديين بلندن . وكان عضواً بفريق كتيسته فى السباحة وكرة الماء . وكان فريقه هذا قد لعب مباراة مع فريق مدرسة القديسة ماري الطبية . وهكذا اختار إسكندر فلمنج أن يلتحق بمدرسة معينة من أجل سبب نافع ، هو أنه لعب مباراة فى كرة الماء ضد فريقها ، ولم يكن ليعلم أن الأستاذ المورث رايت^(١) سوف ينضم إلى الكلية - أستاذاً لعلم الجراثيم .

كان فلمنج طالباً ممتازاً بمدرسة القديسة ماري . فسجلات المدرسة الطبية تبين أنه كان أول فصله فى جميع مراحل الدراسة الطبية : فى علم وظائف الأعضاء ، وفى علم الصيدلة ، وفى علم الأمراض . نال - على وجه التقريب - جميع جوائز التفوق ، مع أنه لم يكن من الذين يقضون كل وقتهم فى الدراسة . ولذلك لم يكن تفوقه راجعاً إلى تكريسه كل وقته للدراسة . كان عضواً بفريق الرماية وفريق السباحة وفريق كرة الماء . وكان لديه متسع من الوقت ليشاطر الفرق التمثيلية هوايتها . وكان فهمه ودراسته للعلوم أمراً سهلاً بالنسبة له .

انضم الدكتور إسكندر فلمنج - بعد تخرجه - فى مدرسة القديسة ماري ، وكان فى الخامسة والعشرين - إلى الأستاذ المورث رايت ليجرى بحوثاً طبية . وكان رايت أكثر من أستاذ فى علم الجراثيم ، إذ كان شهيراً أيضاً من أجل أبحاثه فى الدم .

كان باستير قد اكتشف الميكروبات ، وبين أنها تحيط بنا ، وأنها لا تخفق فى أن تكون فى أجسامنا كل الأوقات . وتحقق العلماء من أن البكتيريا تستطيع أن تدخل أجسامنا مع الهواء الذى نستنشق ، أو مع الغذاء الذى نأكله أو نشربه ، أو من خلال الجروح أو تشققات الجلد . لماذا إذن لم تقض البكتيريا علينا ؟ وجد إيلى متشنيكوف - وهو يعمل بمعهد باستير بباريس - جزءاً من الإجابة : اكتشف أن الكرية البيضاء فى الدم - والمسماة بالبلعم - هى خلية حية تبتلع وتستوعب الميكروب . وكان روبرت كوخ من الناحية الأخرى قد قرر - بناء على حقائق شاهدها - أن السائل الدموى ، نفسه ، له القدرة على قتل البكتيريا .

(١) Almorph Wright .

وضعت بحوث رايت حداً لهذا التعارض . فاكشف أنه لا يكفى أن تقابل البلاعم الميكروبات لكى تبتلعها ، وإنما ينبغى أن تكون الميكروبات قد أعدت بوساطة السائل الدموى ، قبل أن تتمكن البلاعم من ابتلاعها . وسمى رايت خاصية السائل الدموى هذه الطاهية^(١) .

كان هذا الاكتشاف نقطة بداية لطراز جديد من الطب . كان الطبيب فى ذلك الوقت يشخص المرض - فى المقام الأول - عن طريق لمس المريض ، أو سماع دقات قلبه ورئتيه ، ولكن يمكن استخدام المجهر الآن ، إذ يمكن اختبار الدم . يمكن اختبار القوة الطهوية للمريض بالكشف على عينة من دمه تحت المجهر . ويمكن مقارنة هذه العينة من دم المريض بدم الأصحاء ، لاكتشاف كيف تستوعب البلاعم البكتيريا . فإذا لم يستطع الدم والبلاعم أداء المهمة ، يحقن المريض بمصل ينتج الأجسام المضادة^(٢) التى تساعد على قتل البكتيريا .

هذا البحث قام به رايت ، وكان يشعر أن حل موضوع الأمراض التى تسببها البكتيريا أصبح أمراً قريب المنال . وكان الدكتور رايت قد جند فلمنج الألمى لهذا البحث . وكان رايت يصر على أن البكتيريولوجيين ينبغى أن يكونوا على اتصال دائم بالطب العملى ، فتكون أعمالهم مع المرضى فى المستشفيات . كان ذلك عملاً شاقاً مستمراً ، وكان عليه أن يكون مستعداً لعمل المعمل أو المستشفى فى أى وقت ، ولكن كان هذا العمل إعداداً لاكتشاف العظيم .

أصبح فلمنج فى تلك الأثناء الصديق الحميم للفنان رونالد جراى ، فقد عالجته بنجاح من درن فى ركبته ، وانتخب فلمنج عن طريق جراى عضواً بجامعة شلسى^(٣) للفنون . وجعله فلمنج يعرض صورة لقسم الأطفال فى مستشفى القديسة ماري بمتحف فنى ، فلما أطرى النقاد على الصورة ، أحس جراى أنه أثبت رأيه فى أن الفن الحديث لن

(١) Opsonin .

(٢) Antibodies .

(٣) Chelsea Arts Group .

يحمل محمل الجسد ، ولكن ربما كان فلمنج فناناً جيداً ، استمر فلمنج يعمل على تسليية نفسه برسم صور « بكتيرية » وكان يستخدم منابت جرثومية زاهية الألوان أصباجاً لرسوماته .

انتقل فريق رايت المعمل في أثناء الحرب العالمية الأولى لبولوني بفرنسا . وهناك كَوّن فلمنج رأياً قوياً يعارض به استخدام المطهرات الكيماوية . والمطهر مادة لها القدرة على قتل البكتيريا . وأثبتت البحوث لفلمنج أنه بالرغم من أن المطهرات الكيماوية القوية تقتل بعض الميكروبات التي تقتحم الجرح ، فإنها تقضى على الدفاع الطبيعي للجسم كذلك ، وهي الكريات البيضاء التي تحارب الميكروبات الضارة . وكان فلمنج مقتنعاً تماماً بأن « أهم العوامل المضادة للبكتيريا في الجسم هي الخلايا نفسها » ، وأن البحوث ينبغي أن تكتشف الطريقة التي تعمل بها هذه القوى الطبيعية .

وفي الثالث عشر من فبراير سنة ١٩٢٢ ، تلقت الجمعية الملكية بلندن بحثاً موضوعه : « عنصر بكتيري عجيب وجد في الأنسجة والإفرازات » وقد اشتمل هذا البحث على وصف لاكتشاف فلمنج لمادة طبيعية سماها « الليسوزيم » (١) .

كان فلمنج يعاني من التهاب في المجارى الأنفية ، صاحبها زكام شديد . بدأ يستقصى هذه الحالة بعمل مزرعة من الإفرازات . ورأى بعد أربعة أيام مزرعة ميكروبية كبيرة صفراء زاهية . أضاف إليها كمية صغيرة من المخاط الأنفي موهناً . وأدهشه أن وجد أن نقطة واحدة من المخاط الموهن تسببت في اختفاء ستيمثر مكعب من الميكروبات . تابع بحوثه واستقصاءاته ، فوجد أن الليسوزيم يوجد في الدموع واللعاب وفي جميع الأنسجة الكثيرة والأعضاء الموجودة في الجسم . ويشتمل الدم على هذه المادة العجيبة . أين يمكن أن يوجد الليسوزيم كذلك ؟ اختبر فلمنج بيض الدجاج ، ووجد هذه المادة في بياض البيض . ويوجد في لبن البقر ، ولبن الأمهات كميات من الليسوزيم . كتب فلمنج : « الليسوزيم خميرة ضد البكتيريا منتشرة ، ويحتمل وجودها

(١) Lysozyme .

بالورثة فى جميع الخلايا الحيوانية ، وتمثل الطريقة الأساسية فى قتل البكتيريا . وهكذا تزود الطبيعة الأجسام بمطهراتها الخاصة » .

وفى أحد أيام الصيف سنة ١٩٢٨ الرطبة ، فتح فلمنج فى معمله بمستشفى القديسة مارى ، وكان حينئذ فى السابعة والأربعين - زجاجة ساعة ، وكان فيها غماء من البكتيريا العنقودية ، وهى تجمعات عنقودية من البكتيريا تسبب البثرات والدمامل . اكتشف أن المزرعة قد تلوّثت بواسطة عفن أزرق ، ولاح - فى الظاهر - أن بوغاً عفنيا حملته الرياح من خلال النافذة المفتوحة استقر على زجاجة الساعة التى فتحت لتوها . وكان البوغ قد نما وأصبح مستعمرة كاملة .

واستمرعى شىء فى هذه المستعمرة انتباه فلمنج الشديد الملاحظة . كان العفن فى الطبقة ، وكانت مزرعة الجراثيم فى الطبقة كذلك ، ولكن كانت هنالك دائرة خالية من الميكروبات حول العفن . كان العفن قد حلل البكتيريا . إذن فللعفن قوة القضاء على البكتيريا .

وكان العفن القاتل للبكتيريا كثر المظهر ، ومن ثم أعطى اسم البنسيليوم^(١) . بدأ فلمنج بعد ذلك بحثاً علمياً منظماً عن معجون البنسيليوم ، فقد زرع بعضاً من البوغ على مادة مغذية ، وسمح لها بالنمو بضعة أيام ، ثم وضع أنواعاً مختلفة من البكتيريا على العفن . وعندما اختبر النتيجة ، وجد أن بعضاً من البكتيريا استقر على العفن ولم يحدث لها شىء ، فى حين توقفت غيرها فوراً . إذن فالعفن أنتج مادة تقتل بعض الميكروبات .

استمرت البحوث ، ونمى فلمنج عفنه فى وسط سائل . وتمكن السائل من قتل البكتيريا . وأجرى اختبارات أخرى ، فاكتشف أن المادة - التى تسمى الآن بنسلين وينتجها العفن - تستطيع أن توقف نمو البكتيريا ، ويمكنها أن تقتل البكتيريا وتحللها . إن البنسلين يستطيع أن يقتل البكتيريا فى زجاجة الساعة ، هل يضر خلايا الجسم ؟ هل هو سام ؟ قام باختبارات أخرى ، أجراها هذه المرة على الأرانب والفئران البيضاء . كانت

(١) Penicillium .

النتيجة ممتازة . قال فلمنج : « إن عدم التسمم فى هذه المرة أقنعنى بأنه سوف يستخدم يوماً باعتباره عاملاً علاجياً » .

ذهب فلمنج بمساعديه القلائل إلى أقصى ما يستطيع فيما يتعلق باكتشاف البنسلين ، وتقصى مفعوله . أعلن عن قدراته العلاجية كأحسن ما يكون ، ولكنه اضطر إلى وقف البحوث ؛ لأن النقود كانت تنقصه .

وفى تلك الأثناء أتم الأستاذ هـ . و . هوفى ، والدكتور أ . ب . تشين بأكسفورد البحوث المتعلقة باللييسوزيم ، واتجهها إلى ميدان جديد للبحث . حدث هذا فى سنة ١٩٣٧ قرأ تقرير فلمنج عن البنسلين ، وقررا أن يختبرا كيماوية هذه المادة . أنتجا كميات قليلة منه ، وصادفهما لحاج هائل فى التجارب التى أجريها على الحيوانات .

وقررا أن الوقت قد حان لتجربته على الإنسان ، أما أول مريض يجرب عليه أى دواء جديد فحالة ميثوس منها ، قد أخفقت جميع العلاجات المعروفة فى شفائها . كان أول مريض عولج بالبنسلين فى طريق الشفاء عندما انتهت كمية البنسلين الموجودة لديهما ، إلا أن « تشين وهوفى » شاهدا ما يكفى لإدراك الفاعلية الهائلة لهذه المادة الجديدة .

ذهب هوفى - وبريطانيا تحارب فى سنة ١٩٤١ - إلى أمريكا ليوجه اهتمام الصناع الأمريكيين لإنتاج هذه المادة . وأنتج البنسلين وأصبح مستعداً لمواجهة حالات الحرب فأنقذ أرواحاً لا نهاية لها فى أثناء الحرب ، كما أنقذ أكثر منها فى السلم .

منح فلمنج جائزة نوبل بعد سبعة عشر عاماً من اكتشافه لقيمة البنسلين ، ومنحه ملك إنجلترا - المعترف بالجنمىل - لقب فارس فى سنة ١٩٤٤ . وظل يعمل فى ميدان العلوم البكتيرية حتى وفاته فى سنة ١٩٥٥ .

١٨- ماري كورى

ولدت مانيا سكلودوسكا فى السابع من نوفمبر سنة ١٨٦٧ بمدينة وارسو ببولندا . كان والدها ووالدتها من أصل ريفى ، ولكنهما تركا الريف ليتابعوا مهنة التعليم . كان والدها مدرس طبيعة ورياضة بمدرسة وارسو العليا ، وكانت والدتها عازفة بيانو ماهرة . عرفت مانيا الحزن مبكراً ، إذ توفيت والدتها ، وهى فى العاشرة ، ضحية لمرض السل .

كانت بولندا ، فى تلك الأيام ، جزءاً من روسيا القيصرية . وكانت الحكومة فى بتروجراد تفرض قيوداً انتقامية على البولنديين من أجل محاولتهم الثورة . وفقد والد مانيا وظيفته لأنه دافع عن استقلال بولندا علناً . ولكى يستطيع أن يعول أبنائه الأربعة الباقين « توفى أحدهم بالتيفود » ، ففتح مدرسة داخلية . لم ينجح فى هذه المحاولة نجاحاً كبيراً ، ولكنه استطاع - على أية حال - أن يعول الأسرة .

نالت مانيا فى سنة ١٨٨٣ المدلاة الذهبية عند تخرجها فى المدرسة العليا ، وكانت هذه عادة قديمة لأسرة سكلودوسكا ، إذ كانت مدلاتها ثالث مدلاة ذهبية تحصل عليها الأسرة . وجد الأستاذ سكلودوسكا المخفق مالياً سعادته ورضاه نفسه فى التفوق العقلى لأبنائه جميعاً . أرسلت مانيا بعد تخرجها فى المدرسة العليا إلى الريف لقضاء سنة هناك؛ إذ كان الخوف من السل مسيطرأ على عقل والدها . ويبدو أن إجازتها هذه قد هياأتها جسمانياً للعمل المقبل .

عملت مانيا مربية أطفال ، ومعلمة عند أسرة روسية نبيلة ، ولكنها لم تستمر فى هذه الوظيفة طويلاً ، ولحسن الحظ وجدت مانيا وظيفة أخرى . كان ابن الأسرة الأكبر طالباً بجامعة وارسو ، فلما حضر إلى المنزل فى إجازة ، أحب لتوه المربية الجميلة التي كانت ترقص كالطيف ، وتكلم كالعلماء ، فبادلتها مانيا الوحيدة الحب . لكن أمه منعت الزواج ، إذ لم تسمح لولدها أن يتزوج مربية أطفال .

استمرت مانيا تباشر مهنة التدريس ، وترسل نقوداً لشقيققتها برونيا التي كانت تدرس بالسربون ، وأخيراً أتى دور مانيا ، ذلك أن شقيققتها لم تحصل على إجازة فى الطب من باريس فحسب ، وإنما تزوجت أيضاً طالباً من زملائها .

لما بلغت مانيا الثالثة والعشرين ، بدأ حلمها الذى انتظرته طويلاً ، إذ إنها سجلت فى كلية العلوم بالسربون باسم ماري ، وهو النطق الفرنسى لاسمها ، فعملت ودرست مدى أربع سنوات ، وكان ينبغي أن تخرضحية جميع أنواع الأمراض . كانت تعيش فى شقة بأعلى إحدى العمارات . وكانت غيرة دائمة على ما يظن . وميزانية غذائها كانت ضئيلة جداً لأن وجباتها تتكون من الخبز والزبد والشاي . وكانت تعيش الساعات الأربع والعشرين على الكرر ، والفجل أحياناً . أما اللحم والبيض ، فنادرأ ما تتناولهما .

عاشت بالرغم من ذلك ، ودرست العلوم الرياضية ، والشعر ، والكيمياء ، والموسيقى ، والعلوم الطبيعية ، والفلك . وكانت فى بعض الأحيان تغسل الزجاجات فى معمل الكيمياء . وعند التخرج كانت الأولى فى امتحان الحصول على درجة الأستاذية فى علم الطبيعة ، وفى السنة التالية ، كان ترتيبها الثانية فى امتحان التخرج لدرجة الأستاذية فى الرياضة . بلغت ماري السابعة والعشرين ، ولا تزال تجربتها الشقية فى الحب تلازمها .

كتب بيير كورى وهو فى الثانية والعشرين يقول « النساء العبقريات نادرات ، أما المرأة العادية فعائق مؤكد بالنسبة للعالم الجدى » . والآن أصبح بيير كورى فى الخامسة والثلاثين . وقد قوت تجاربه فى الحياة هذا الموقف بدلاً من إضعافه ، وكان يجرى بحوثاً كهربية ومغناطيسية ، ويعمل مع أخيه چاك فى معمل الأستاذ پول شوتزنبرجر . حصل بيير كورى على درجة بكالوريوس فى الآداب وهو فى السادسة عشرة ، وحصل على

درجة الأستاذية فى الطبيعة بعد ذلك بستين ، وكان أحد القادة فى ميدان العلم ، نتيجة لاكتشافه مبدأ كهرباء بيزو^(١) . تدخل فى تكوين اللاقط البلورى لجهاز التسجيل : عندما «تنعصر» بلورة ، فإنها تولد جزءاً صغيراً من الكهرباء .

تقابل پيير ومارى أول مرة بمنزل الأستاذ كوفالسكى^(٢) ، وهو عالم طبيعة بولندى ، كان فى زيارة لبارىس . كانت المحادثة علمية ، وطلب پيير من مارى أن تقابله مرة أخرى . ألتكلما فى العلم فقط ؟ نالت مارى الموافقة لتعمل بمعمل شوتزنبرجر بجوار پيير ، وأصبحت مانيا سكلودوسكا مارى كورى بعد ذلك بسنة .

لقد كتب پيير : « إن النساء العبقريات نادرات » . ولقد وجد المرأة النادرة ، إذ كانت زوجته إحدى العبقريات . استمرت مارى تعمل بسعادة فى المعمل إلى جانب زوجها فى مشكلات المغناطيسية ، وكان فلهم رويتجن قد اكتشف فى ألمانيا ، أشعة لها قوة نفاذة عظيمة . وفى يناير سنة ١٨٩٦ شرح هذه الأشعة لدنيا العلم ، وسماها الأشعة السينية ، وأوضح أنها تستطيع أن تخترق الأجسام الصلبة . وفى فرنسا كان الأستاذ هنرى بكريل يعمل فى مشكلة الإيماض الفسفورى - أى الطريقة التى تجعل بعض المواد تومض فى الظلام بعد تعريضها لأشعة الشمس ، وأدت به تجاربه إلى الاعتقاد بأن البتشبلىند (أى خام اليورانيوم) يحتوى على عنصر ما بالإضافة إلى اليورانيوم .

كان الأستاذ بكريل - منذ مدة طويلة - معجباً بمهارة مارى كورى التجريبية ، وإليها قدم المشكلة ، فناقشتها مع پيير . إن المادة التى كانا يبحثان عنها لا يمكن أن تكون عنصراً من العناصر المعروفة ، فهى ولاشك شىء جديد . أوقف آل كورى جميع الأعمال الأخرى ، ليتفرغوا لهذه المسألة ، إذ إنها كانت أكثر إثارة للاهتمام .

كان البتشبلىند خاماً مرتفع الثمن ، وغير متوافر إلا فى النمسا ، فكيف يمكن الحصول على بعض منه دون ثمن ؟ اهتديا إلى أنه إذا كان خام اليورانيوم يحتوى على هذه المادة غير المعروفة ، فإنها لا بد أن تظل باقية فى الخام حتى بعد استخراج اليورانيوم .

(١) Piezo- Electricity

(٢) Kovalski

ووافقت الحكومة النمساوية على أن ترسل لهما رواسب خام اليورانيوم فى مقابل ثمن النقل فقط .

وأرسلت أطنان من راسب البتشبند الخام إلى كوخهما الخشبي ذى السقف الراشح وهو عبارة عن معملهما . والآن بدأ أحد البحوث البارعة فى تاريخ العلم . بدأ آل كورى فى تنقية رواسب الخام ، فغلياه فى أوان كبيرة فوق موقد من الحديد الزهر ، وقلبا السوائل السميكة ورشحاها ، وكانا يحتفظان بعناية تامة بكل نقطة من السائل . وعندما أصبحت الأدخنة غير محتملة ، نقلتا عمليتهما إلى الساحة الخلفية . ولكنهما استمررا وعمالا طوال شتاء سنة ١٨٩٦ ، وأصيبت ماري بالتهاب رئوى وآوت إلى فراشها ، واستمر بيير يعمل فى هذه العملية . وعادت ماري إلى الغلايات والمراجل بعد مرض ظل ثلاثة أشهر .

وفى سبتمبر سنة ١٨٩٧ ، كانا لا يزالان يعملان فى تنقية هذا الخام وتصفيته ، وفى ذلك الوقت اعتزلت ماري العمل مرة ثانية ، لتلد طفلة سميها إيلين . وعادت ماري بعد أسبوع واحد إلى العمل لتختبر شيئا فكرت فيه وهى فى الفراش . ولاح فى تلك الأثناء أن ماري ينبغى لها أن توقف نشاطها لتعتنى بالطفلة إيلين . غير أن الجهد كورى - وقد فقد زوجته منذ قليل - قدم ليعيش مع ماري وبيير ، ووجد سعادته فى العناية بالطفلة .

عادت ماري ثانية لتنقية البتشبند . قضيا سنتين فى العمل المضنى ، ثم حصلا على كمية صغيرة من مزيج البزموت . غير أن نشاط مزيج البزموت هذا كان يبلغ ٣٠٠ ضعف نشاط اليورانيوم . وكان يؤثر فى ورق التصوير الضوئى بطريقة مذهشة . إن مزيج البزموت لا بد أن يحتوى على شيء آخر ، بالإضافة إلى العناصر المعروفة ، وعندئذ عادت ماري كورى إلى المعمل لتجد هذا الشيء الآخر .

أعلنت ماري فى يوليو سنة ١٨٩٨ اكتشاف عنصر جديد ، سمته بولونيوم ، على اسم مسقط رأسها الحبيب غير أن آل كورى لم يرضهما هذا ؛ لأن بقية المادة التى تخلفت بعد استخراج البولونيوم كانت أكثر فاعلية بكثير عن البولونيوم .

بقى شيء آخر ، واستمرت عمليات التنقية والتبلور ، وأخيراً حصلنا على عنصر جديد ؛ سمي الراديوم .

كان الراديوم هذا عنصراً غريباً ، فدرجة نشاطه الإشعاعي تبلغ مليون ضعف درجة نشاط اليورانيوم ، وهو المادة التي حفزت ماري كوري إلى بحثها . والراديوم يؤثر في المادة التي تتأثر بالضوء على شريط فوتوغرافي ، ولو كان الشريط ملفوفاً في ورق مانع للضوء . والراديوم يحلل جزيئات الغازات في الهواء إلى أيونات . معنى ذلك أنه يمكن الغازات من أن تحمل الكهرباء .

أما مركبات الراديوم ، فتولد الوميض الفسفوري ، إذا اختلطت بمركبات أخرى ويمكن للإشعاع أن يحطم الأنسجة ، ولذلك استخدم في علاج السرطان وبعض أمراض الجلد ، إنه يطلق حرارة باستمرار ، ويعطي حرارة تكفي لصهر كمية من الثلج ، وزنها مثل وزنه مرة ونصف . هذه الطاقة تنبعث من تلقاء نفسها ، لأن الراديوم يتحلل إلى ذرات أبسط - وهو يبعث هذه الطاقة - والراديوم في الحقيقة مادة رائعة .

وبالرغم من العروض التي انهالت على آل كوري من جميع أنحاء العالم ، إلا أنهما رفضاً أن يثريا على حساب اكتشافهما . نالا جائزة نوبل مع الأستاذ بكريل من أجل هذه النتيجة ، واستخدما المال في دفع الديون التي اقترضها في أثناء السنين الطوال التي كانا يتقيان فيها البتشلند .

عين پير كوري أستاذاً بالسربسون ، ورئيساً لمعمل جيد الإعداد والتجهيز . وفي سنة ١٩٠٤ ولدت لهما طفلة ثانية سمياها إيف^(١) . كانا أكثر راحة وسعادة مما كانا في أي وقت مضى ، وإذا بكارثة لا طعم لها تحطم هذه السعادة . ففي التاسع عشر من إبريل سنة ١٩٠٦ كان پير كوري في طريقه إلى منزله بعد حضوره أحد الاجتماعات ، حين صدمته عربة خيل فوقع على الأرض ، وهنا كانت عربة نقل ثقيلة آتية من الاتجاه المضاد فمرت من فوقه وصرعته لتوه .

(١) Eve .

والآن أصبحت ماري كوري - الحزينة الصامته - تطلب العزاء عن طريق العمل في
معملها . وكانت في المساء تكتب خطابات لزوجها المتوفى تشرح فيها العمل الذي أتمته
في ذلك اليوم . حطم الفرنسيون كل التقاليد السابقة وعرضوا على ماري كورسي
الأستاذية في العلوم الطبيعية الذي خلفه بيير شاغراً .

ارتفعت صيحات جزعة من بعض العلماء : امرأة !؟ لا يمكن تصديق ذلك !؟
وقالوا : إن بيير كان عظيماً ولكن ماري ساعدته فقط .

والآن أثبتت ماري أنها - على الأقل - عظيمة كزوجها .

ففي سنة ١٩١٠ نجحت في عزل الراديوم في حالة نقية : مررت تياراً كهربياً في
كلوريد الراديوم المنصهر (وهو ملح من العنصر) ، ولاحظت ملغماً في القطب السالب
للزئبق . بردت الزئبق فتخلف عنصر الراديوم الحر . ومن أجل هذا نالت جائزة نوبل مرة
ثانية .

توفيت هذه المرأة الفذة في الرابع من يوليو سنة ١٩٣٤ . وكانت أعضاؤها الحيوية
قد تلفت نتيجة لتعرضها سنوات طوالاً للنشاط الإشعاعي . لقد قهرها الراديوم الذي
اكتشفته .

١٩- ديمتري مندليف

ولد مندليف فى اليوم الاول من فبراير سنة ١٨٣٤ بتوبولسك ، وهى تقع فى شرقى سيبيريا فى بقعة منعزلة . كان الابن السابع عشر والاخير لناظر المدرسة العليا المحلية . وكانت أسرته من الرواد فى مدينة توبولسك . أنشأ جده أول مطبعة هناك فى سنة ١٧٨٧ ، وتبعها بأول جريدة فى سيبيريا . أما والدته ، وهى تنارية جميلة ، فكانت من أسرة من الرواد ، لأن أسرتها كانت قد أسست أول مصنع للزجاج فى سيبيريا .

بعد أن ولد ديمتري بفترة قصيرة أصيب والده بالعمى ، واضطر إلى التخلي عن عمله ، فأعادت والدته افتتاح مصنع أسرتها المهجور لتساعد الأسرة فى الحصول على نفقاتها .

ديمتري مندليف ، أحد علماء الاتحاد السوفيتى ، بالرغم من أنه عاش فى ظل النظام القيصرى .

حدث أن دمرت النار مصنع الزجاج ، فقررت والدته ديمتري الانتقال إلى موسكو ليتمكن ولدها الأصغر - وهو طالب علم نهم - من الالتحاق بالجامعة هناك .

كان ديمتري - حينئذ فى السابعة عشرة ، ولم يكن يعرف غير اللهجة السيبيرية ؛ فأخفق فى الالتحاق بالجامعة . انتقلت والدته المصممة إلى ليننجراد ، فتعلم الغلام

الروسية ، وقبل فى مدرسة تعد طلبتها للتدريس فى المدارس العليا . تخصص فى الرياضيات والطبيعات والكيمياء . ولم يكن مندليف يميل كثيراً للأدب ، أو اللغات الأجنبية ، ومع ذلك ... تخرج فى المعهد وترتيبه الأول .

كانت صحته ضعيفة ؛ إذ كان يعانى من اضطرابات رئوية . أما وفاة والدته فى ذلك الوقت ، فقد قضت على أعصابه قضاءً تاماً . قرر الأطباء أن حياته لن تتجاوز سنة أشهر ، فرحل إلى الجنوب حيث المناخ الدافئ فى شبه جزيرة القرم ، وحصل على وظيفة مدرس علوم . اضطرت حربه القرم إلى العودة إلى أوديسا ، ثم إلى سان بطرسبرج ، وهناك حصل من جامعتها على إجازة تؤهله لأن يعلم التلاميذ ، ويتلقى جزءاً من المصروفات التى يدفعونها بوصفه مرتباً له .

كانت فرصة تلقى العلوم العليا ضعيفة فى روسيا ، ولهذا حصل مندليف على إذن حكومى للدراسة فى فرنسا وألمانيا . عمل فى باريس مع هنرى رينو ، وهو عالم كيمائى تجريبى ، ثم أقام فى هيدلبرج معمله الخاص الصغير ، وهناك قابل روبرت بنسن - الشهير بمصباح بنسن - وعمل معه ، كما عمل مع جوستاف كيرشوف ، ولقد طوراً معاً المطياف .

والمطياف هو آلة الحل الطيفى لإظهار طيوف الأشعة المنبعثة عن الأجرام السماوية ، وهو مفيد فيما يتعلق بالتحليلات الكيماوية . التحق مندليف فى أثناء دراسته بألمانيا بمؤتمر كارلسروه ، حيث خطا ستانيسلاو كانيزارو الخطوة الأولى التى أدت إلى نظرية أفوجادرو فى الجزئيات . واستخدم مندليف - فيما بعد - جدول كانزارو للأوزان الذرية ، عندما رتب جدول عناصره الدورى .

عاد مندليف إلى سان بطرسبرج ، وتزوج ، وألف كتاباً تعليمياً فى الكيمياء العضوية فى ستين يوماً . وحصل على إجازة الدكتوراه فى الكيمياء ببحثه فى اتحاد الكحول والماء .

كان مندليف فى سنة ١٨٦٩- وبعد سنوات من جمع المعلومات الكيماوية ودراستها - مستعداً لابتكار جدول العناصر ، وكان معروفاً فى ذلك الوقت ثلاثة وستون عنصراً كيماوياً . لهذه العناصر خواص طبيعية مختلفة : فبعضها كان مواداً خفيفة ، والبعض كان ثقيلاً ، والبعض كان سائلاً تحت ظروف طبيعية ، وصلباً فى أوقات أخرى ، والبعض غازات خفيفة ، وغيرها ثقيلة ، ومنها ما كان نشطاً للغاية ومن الخطورة تناولها دون وقاية ، ومنها ما يظل بغير تغير سنوات طويلة .

تحقق مندليف من أنه فى سبيل الوصول إلى طريقة أساسية موائمة تساعد على ربط العناصر بعضها ببعض ، رتب العناصر الثلاثة والستين على أساس الوزن الذرى المتزايد ، فبدأ بالهيدروجين ، وانتهى باليورانيوم .

اكتشف مندليف بترتيبه العناصر فى سبع مجموعات - وفقاً للخواص الكيماوية والطبيعية - أن هناك نظاماً هاماً يرمز إليها سلفاً . كانت الخواص تتكرر بعينها بعد كل سبعة عناصر ، وكان يمكن استخدام الجدول فى استنباط السلوك الكيماوى للعناصر ، بمجرد النظر إلى موقع العنصر فى الجدول .

توفى ديميتري مندليف - الذى كان يتوقع ألا يعيش أكثر من ستة أشهر ، وهو فى الحادية والعشرين - متأثراً بالتهاب رئوى فى سنة ١٧٠٩ ، وقد بلغ الثالثة والسبعين وبلغ عدد العناصر المدونة بالجدول عند وفاته ثمانية وستين عنصراً ، قد اكتشف معظمها .

جدول مندايف للعناصر

المجموعات								الأدوار
						أيدروچين		١
	هليوم ٢	ليثيوم ٣	بيريليوم ٤	بورون ٥	كربون ٦	أزوت ٧	أكسجين ٨	فلورين ٩
	نيون ١٠	صوديوم ١١	مغنسيوم ١٢	ألومنيوم ١٣	سيليكون ١٤	كبريت ١٥	كلورين ١٦	كلورين ١٧
مجموعة أولى	أرجون ١٨	بوتاسيوم ١٩	كالسيوم ٢٠	سكانديوم ٢١	إيتاليوم ٢٢	لانثانيوم ٢٣	كروميوم ٢٤	منجنيز ٢٥
مجموعة ثانية		نحاس ٢٩	خارصين ٣٠	جاليوم ٣١	جرمانيوم ٣٢	أرسنيك ٣٣	سيلينيوم ٣٤	برومين ٣٥
مجموعة أولى	كريبتون ٣٦	روبيديوم ٣٧	سترونتيوم ٣٨	يتريوم ٣٩	زركونيوم ٤٠	كوبالتيوم ٤١	موليبديوم ٤٢	تكنيتيوم ٤٣
مجموعة ثانية		فضة ٤٧	كاديوم ٤٨	إنديوم ٤٩	قصدير ٥٠	أنتيمون ٥١	تيلوريوم ٥٢	إيريديوم ٥٣
مجموعة أولى	كسثون ٥٤	سيزيوم ٥٥	باريوم ٥٦	لانثانوم ٥٧ - ٧١	هافنيوم ٧٣	تانتالوم ٧٣	تنجستين ٧٤	راديوم ٧٥
مجموعة ثانية		ذهب ٧٩	زئبق ٨٠	ثاليوم ٨١	رصاص ٨٢	بسموت ٨٣	ولنيوم ٨٤	استاتين ٨٥
	راديون ٨٦	فرانسيوم ٨٧	راديوم ٨٨	أكتينيوم ٨٩ - ٩٨				

٢٠- ميشيل فاراداي

ولد ميشيل فاراداي بإحدى ضواحي لندن في ٢٢ من سبتمبر سنة ١٧٩١ ، وكان والده خداداً فقيراً . لم يحصل ميشيل إلا على قليل جداً من التعليم المدرسي ، فهو بالجهد كان قد تعلم القراءة والكتابة والحساب عندما اضطر ، وهو في الثالثة عشرة ، أن يترك المدرسة ليعمل موصلاً للجرائد عند أحد باعة الكتب . وبعد سنة ، اختاره بائع الكتب بسرور ليعمل صبيّاً تحت التمرين في تجليد الكتب .

وكان هذا نقطة تحول في حياة الغلام ، ذلك أن ميشيل انتقل ليعيش مع صاحب العمل ، كما كان يقتضى نظام التمرين السائد في ذلك الزمن . ولقد استطاع أن يقرأ كثيراً من الكتب التي كانت تحت يده . وشجعه مخدمه الطيب الفطن على هذا التعليم الذاتي .

قال فراداي بعد ذلك : هنالك ، على الأخص ، « كتابان » ساعداني : هما الموسوعة البريطانية التي اكتسبت منها أولى معلوماتي عن الكهرباء ، وكتاب أحاديث في الكيمياء للسيدة جين مارسيت ، وهو الذي أرسى قواعدي في هذا العلم . كَوْنُ عنده هذان المرجعان أسساً متينة ولا شك ؛ لأنه قرر أن يقضى حياته في البحوث الكيماوية والكهربية .

انتهت مدة تمرينه في تجليد الكتب عندما بلغ الواحدة والعشرين ، وعندئذ ترك

مخدومه ليعمل فى مكتب رحلات . لم يكن فاراداي سعيداً بهذا العمل ، إذ كان صاحب العمل مضجراً .

كتب فاراداي إلى السير همفرى دافى الألعى رسالة يطلب فيها الالتحاق بالمعهد الملكى . أراد مجلد الكتب أن يترك مهنته ، ورغب فى الحصول على وظيفة بالمعمل العلمى . أرفق فاراداي كراسة مذكرات أنيقة كان قد كتبها عند استماعه لمحاضرات همفرى دافى . حولت المذكرات الدقة ، وحدد له دافى مقابلة يختبره فيها . واستطاع فاراداي أن يثبت أنه قد أجرى بنفسه تجارب كيماوية وكهربية ، وكان قد احتفظ بمذكرات خاصة بأعماله الشخصية أيضاً . كان فاراداي قد صنع عموداً من أعمدة فولتا ، وحلل كهربياً عدة مركبات . أعجب به دافى إعجاباً كبيراً ، وأوصى بأن يعين بالمعهد الملكى مساعداً بالمعمل . قال السير دافى بعد ذلك بعدة سنين : « إن فاراداي هو أعظم اكتشافاتى » .

بدأ فاراداي العمل فى مارس سنة ١٨١٣ . وفى أكتوبر - أى بعد سبعة أشهر - رحل دافى والليدى دافى إلى القارة فى رحلة شهر عسل ، وعلم تستغرق سنتين ونصف ، ورحل معهما فاراداي بوصفه سكرتيراً ومساعداً علمياً ، وأصبح مجلد الكتب السابق يقابل كبار علماء العصر ، إذ هو يساعد دافى فى تجاربه ومحاضراته . انتهت الجولة فى إبريل سنة ١٨١٥ ، وعاد فاراداي إلى العمل ثانية بالمعهد الملكى ، وهناك ظل بقية حياته المثمرة ، إذ أصبح خليفة دافى فى رئاسة المعامل .

كرس فاراداي سنين كثيرة من حياته لنفس البحوث التى كانت تهتم همفرى دافى . أجرى تجارب فى الكيمياء ، والكيمياء الكهربائية ، وفى التعدين . وساعد على تطوير مصابيح دافى للأمان الشهيرة . ومن نتائج اهتمامه بالكيمياء الكهربائية أنتت قوانين التحليل الكهربى والمعروفة أيضاً بقوانين فاراداي فى التحليل الكهربى . والتحليل الكهربى هو الاسم الذى يطلق على فعل الكهرباء أثناء مرورها فى محلول .

وجد العلماء أن الكهرباء تستطيع أن تحلل الماء إلى أوكسجين وأيدروجين ، وكان دافى قد مرر تياراً كهربياً فى كتلة من البوتاس الكاوى ، فحللت الكهرباً أيدروكسيد

البوتاسيوم - وهو الاسم الكيماوى للبوتاس الكاوى - واكتشف البوتاسيوم . أجرى فرادى تجارب دقيقة كثيرة ، واستطاع أن يثبت أنه إذا مرت كمية معينة من الكهرباء فى مادة ما ، فهى تحلل دائماً كمية محددة من أجزائها المركبة .

مكّن هذا القانون من صنع أول مقاييس الكهرباء التجارية . وهنالك موضوع هام آخر ، وهو : التمكن من التحديد المضبوط لقيمة وحدة التيار أى الأمبير ، والأمبير هو كمية الكهرباء المطلوبة للحصول على ٠,٠٠١١١٨ جرام من الفضة فى الثانية بواسطة تحليل نترات الفضة . ويجدر بنا أن نذكر أن قيمة الأمبير قد تحددت بقرار من مجلس شيوخ الولايات المتحدة فى سنة ١٨٩٤ .

عندما ذهبت السيدة زوجة فارادى إلى المعمل رأت فوق المنضدة إناءً قد ملئء للحافّة تقريباً بالزئبق ، وقد ثبت نهاية قضيب مغناطيسى بعناية فى قاع الإناء وبرزت النهاية الثانية فوق الزئبق بقليل ، وفوق المغناطيس وضع قضيب من النحاس بحيث ألصق باطنه بقطعة من الفلين تعوم على الزئبق . وكان قضيب النحاس حر الحركة فى أن يدور حول المغناطيس .. أوصلت بطارية بالنهية العليا لقضيب النحاس ؛ ثم الزئبق الذى يلامس النهاية السفلية للقضيب . وعندئذ اكتملت الدائرة ، وأخذ قضيب النحاس يدور حول المغناطيس .

أما التفسير - فهو أن الكهرباء من خلال القضيب النحاسى قد ولدت مجالاً مغناطيسياً ؛ فأحدث هذا المجال رد فعل مع المجال المغناطيسى للمغناطيس الشابت ؛ فجعلت هذه القوة الناشئة بينهما قضيب النحاس يدور بجنون حول المغناطيس . بحثت جميع تغيرات المبدأ وجربت . عكست الأوضاع سواء أكان ذلك بعكس وصلتى البطارية ، أم بعكس قطبى المغناطيس . غير فرادى تركيب الجهاز بحيث جعل عمود النحاس ثابتاً ، بينما دار المغناطيس .

ولد المحرك الكهربى ، غير أنه مما يثير كثيراً من العجب أن المبتكرين لم يتهافتوا لكى يجعلوه عملياً . وربما يرجع عدم اهتمامهم إلى الارتفاع الكبير فى ثمن الكهرباء والمتاعب الناجمة عن الاحتفاظ بالبطاريات الكهربائية ، وكانت تسمى - حيثل - بأعمدة فولتا . ومع ذلك فإن قليلاً من المخترعين قد اهتموا بالفكرة .

اكتشف العالم الطبيعى الدانماركى هانز كريستيان أورستد فى أكتوبر سنة ١٨٢٠ أن التيار الكهربى المار فى موصل له القدرة على انحراف إبرة مغناطيسية عن اتجاهها الطبيعى . أدرك إذن أن التيار الكهربى يولد مجالاً مغناطيسياً حول الموصل . وحينما أدرك العالم العلمى أهمية هذا الاكتشاف ، بدأ السعى إلى قلب الآية . تستطيع الكهرباء أن تولد مغناطيسية .. أفستطيع المغناطيسية أن تولد كهرباء ؟ وكيف ؟ .

عندما وجد فاراداي الإجابة عن هذا السؤال ، اتضح أن الأمر كان فى غاية البساطة حتى إنه ليصعب علينا أن نصدق أن العالم العلمى استغرق كل هذه السنين الطوال ليجد الطريقة . وجدت الإجابة عن السؤال فى ١٧ من أكتوبر سنة ١٨٣١ بعد محاولات فاشلة كثيرة .

هذه هى الطريقة التى وجد بها مبدأ التأثير الكهربى : لف فاراداي سلكاً من النحاس طوله ٢٢٠ قدماً حول أسطوانة من الورق المقوى ، ووضع بين ثنايا اللفات خيوطاً من القنب ، ووضع بين الطبقات قماشاً قطنياً ، وأوصل نهايتى السلك بجهاز قادر على معرفة صفة التيار الكهربى هو مقياس جالفانى . أدخل فاراداي قضيباً مغناطيسياً داخل الأسطوانة الورقية ، فعبّر مقياس جالفانى عن وجود تيار كهربى . أخرج المغناطيس من الأسطوانة فتحركت إبرة الجهاز مرة ثانية ، ولكن فى الاتجاه المضاد أما عند سكون المغناطيس فلم تتولد أية كهرباء . حاول بطريقة أخرى : حرك الملف فى حين كان المغناطيس ثابتاً . فنجحت المحاولة مرة أخرى . والحل هو ما يأتى : « الحركة النسبية بين الموصل والمغناطيس تحول المغناطيسية إلى كهرباء » .

وسرعان ما اخترع فاراداي طريقة تجعل الحركة مستمرة للحصول على تيار مستمر ، بدلاً من التيار الوقتى .

كان ميشيل فاراداي صاحب المحرك الكهربى والمولد الكهربى عبقرىاً متفانياً ، وهب نفسه للعلم . تقوم الصناعة الكهربائية برمتها على أكتاف هذا العملاق ، ولقد خلد اسمه بإطلاقه على وحدة هامة من وحدات التقويم فى العلم الكهربى هى الفاراد (وحدة السعة الكهربائية) .

٢١- أندريه مارى أمبير

ولد أمبير فى ٢٢ يناير سنة ١٧٧٥ ، لتاجر من تجار القنب بضواحي ليون بفرنسا ، وكان والده مثقفاً ، فبدأ يطلعه فى سن مبكرة على المآثر اللاتينية واليونانية . ولكن كان واضحاً أن الغلام سوف يصبح عالماً رياضياً . كان أندريه وهو طفل صغير ، وقبل أن يتعلم القراءة والكتابة ، يستطيع أن يحل مسائل حسابية مستعينا بالحصى لإيجاد الحل . أثقن اللاتينية وهو فى الحادية عشرة ، كما كان على علم بحساب التفاضل والتكامل .

لفت أمبير نظر العالم العلمى الرياضى نتيجة لمقالة كتبها عن النظرية الرياضية لألعاب الحظ ، إذ حل هذا البحث مشكلة أعيت الرياضيين مدة طويلة .

أعجب اثنان من كبار الرياضيين الفلكيين الفرنسيين ، هما : جون ديلامار ، وجوزيف لالاند بقدررة الشاب الصغير ، وأوصيا بأن يعين أمبير مدرساً للرياضة والفلك بمدرسة ليون الثانوية . بقى بها سنتين ، ثم انتقل إلى باريس فى سنة ١٨٠٥ عندما عين بمعهد العلوم التطبيقية . وفى سنة ١٨٠٩ ، انتخب أمبير لكرسى الأستاذية لعلوم الرياضة والميكانيكا بهذا المعهد . نشر بحوثاً علمية فى موضوعات كثيرة : نشر بحوثاً فى التفاضل والتكامل ، وفى الكيمياء ، والبصريات ، وعلم الحيوان . وأدت هذه البحوث إلى انتخابه عضواً بجمعية الفنون والعلوم .

نشر جوهان أورستد العالم الدانماركى فى سنة ١٨١٩ بياناً لتجربة أجراها : شرح

انحراف إبرة مغناطيسية بجوار سلك كهربي . كان هذا اختراعاً عظيماً ؛ لأنه - بطريقة ما - أوجد علاقة بين الكهرباء والمغناطيسية .

ويخيل لنا اليوم أن إجراء تجربة أمبير الشهيرة لم يكن محتاجاً إلا إلى شيء بسيط آخر ، حتى لقد لاح أمبير نفسه أن أورستد كان يستطيع أن يفعل هذا الأمر بنفسه ، قال : « عندما اكتشف أورستد التأثير الذي يؤثره تيار كهربي في إبرة مغناطيسية كان ينبغي للمرء إذن أن يشك في وجود حركة متبادلة بين دائرتين كهربيتين ، وشرح أمبير السبب الذي من أجله فأتت أورستد الفكرة ، قال : « إن قضيباً من الحديد المطاوع يؤثر هو الآخر في إبرة مغناطيسية بالرغم من أنه لا يوجد تأثير متبادل بين قضيبين من الحديد المطاوع » .

أجرى أمبير تجربة وضع فيها موصلين (قضيبين من المعدن) بمحاذاة أحدهما للآخر علق أحد الموصلين من طرفيه المديبين ، وجعله تام التوازن حتى يمكنه أن يتحرك بسهولة . أما الموصل الآخر ، فثبتته في مكانه - فلما أوصل كلا من الموصلين ببطارية فولتا ، وجد أن الموصل المتحرك كان يتجه ناحية أو بعيداً عن الموصل الثابت ، تبعاً لاتجاه سريان التيار فيهما . كان الموصلان ينجذب أحدهما للآخر عندما كان التياران في اتجاه واحد ، وعندما كان التياران في الاتجاهين المتعارضين ، تنافر الموصلان بعضهما من بعض وتباعدتا .

أرسي أمبير الحقيقة المدهشة بأن المغناطيسية يمكن الحصول عليها من غير حديد ، وبغير مغناطيسيات ، ولكن بالكهرباء وحدها . وكان المكان الذي يحيط بالتيار الكهربي شبيهاً بمجال القوة الذي يحيط بالمغناطيس .

٢٢- جورج سيمون أوم

ولد جورج أوم فى بافاريا بجنوب شرق ألمانيا فى ١٦ من مارس سنة ١٧٨٧ . كان والده من صناع الأقفال والأسلحة - كما كان جده من قبل . وكانت المهنة تنتقل فى الأسرة من الأب إلى الابن ، غير أن جوهان أوم أوقف هذا التسايع . ظل ينتقل بين ألمانيا وفرنسا ممارساً هذه المهنة التى يجيدها حتى بلغ الأربعين ، ثم استقر فى مدينة أرنالنجن . وهى مسقط رأسه ، وتزوج وأنجب ولدين : جورج ومارتن .

وفى الوقت نفسه - تحول إلى دراسة العلوم والرياضيات .

ولقد بث فى ولديه حب الدراسة والاطلاع أكثر مما ورثهما من المهارات الميكانيكية للأسلاف . وأصبح الولدان مدرسى علوم رياضية بعد تخرجهما فى الجامعة المحلية .

أصبح جورج ، وهو فى الثامنة عشرة ، مدرساً بمدينة جوتستاد بولاية برن السويسرية . أما المشرف على المدرسة الذى استأجره من غير أن يراه ، فهاله منظر مدرس الرياضة الصغير النحيل ، إلا أنه سرعان ما اعترف بكفاءة الشاب الصغير وقدراته . تابع أوم دراسته وحصل سنة ١٨١١ على درجة دكتوراه فى الرياضيات ، وأراد أن يلتحق بالحزب المعارض لنابليون ، غير أن توسلات والده تغلبت عليه واستمر فى عمله مدرساً وعندما بلغ الثلاثين ، التحق بمعهد اليسوعيين بكونولونيا مدرساً للرياضة .

أما مآثر أوم فى العلم الكهربى فنشرت فى سنة ١٨٢٧ . ويعتبر هذا البحث الذى لم

يعترف به فى ذلك الوقت حجر الأساس فى تقديرات الدائرة الكهربية . وقد كان من السهولة بمكان فى مظهره ، حتى قوبل باعتباره أولية من الأوليات ، وليس فكرة مبتكرة . وفى هذه المرة أصبحت صيغته الرياضية معروفة لكل طالب من طلاب علم الطبيعة فى المدارس العليا ، وهو يسمى بقانون أوم . ويكتب عادة برموز رياضية كما يأتى :

$I = R/Q$ وهذا يعنى أن التيار الكهربى (ت) فى دائرة كهربية يزداد كلما زادت القوة الدافعة الكهربية (ق) وينقص كلما زادت المقاومة (ر) . وهذا هو تعبير عن قانون عام ؛ لأن العمل كلما كان شاقا ، زاد المجهود اللازم لإحجازه .

وجد أوم - بعد أن استقال من وظيفته - أنه يكاد يصعب عليه أنه يكسب معاشه عن طريق التعليم الخاص وما شابه ، فعمل بعد ست سنوات على العودة إلى التدريس . وبينما لم يكن بعد قد نال استحساناً كبيراً فى ألمانيا ، كان قد اعترف بعمله فى بريطانيا ، وحصل فى سنة ١٨٤١ على ميدالية كوبلى من الجمعية الملكية بلندن .

توفى جورج أوم بميونخ بألمانيا فى سنة ١٨٥٤ وهو فى السابعة والستين ، ولقد تقرر فى اجتماع المؤتمر العالمى لمهندسى الكهرباء ، الذى عقد بباريس فى سنة ١٨٨١ تسمية وحدة المقاومة الكهربية بالأوم .

٢٣- تشارلز داروين

ولد تشارلز داروين فى سنة ١٨٠٩ بشروزبرى بالإنجلترا ، فى اليوم الذى ولد فيه إبراهيم لنكولن ، ولكن مع فارق كبير فى الأسرتين . كان والده روبرت داروين طبيباً ثرياً ناجحاً ، زود أطفاله بكل شىء يمكن شراؤه بالمال ، لم ينقصهم أى شىء مادى ، غير أنهم كانوا أيتام الأم منذ كان تشارلز فى الثامنة .

كان جده الدكتور أراسماس داروين معروفاً جداً بوصفه طبيباً ، وعالماً ، ومؤلفاً . كان تشارلز بين أعضاء هذه الأسرة المتعلمة يعتبر بالآخرى بليداً ، ولقد دعاه - مرة - ناظر مدرسته بالبليد . وكان سبب ذلك خياله الخصب الذى لم يكن يوافق الأساليب المدرسية . أظهر شغفاً كبيراً بجميع أنواع الحيوانات والحشرات . وكان بالرغم من رأى والده ، يعد نفسه لعمل العمر ، عاملاً على شحذ وتطوير أداة العلم الأولية ، ألا وهى وعى فن الملاحظة . ولقد قال فيما بعد - دون داع للتفاخر : « أعتقد أننى متفوق على الرجال العاديين ، من حيث ملاحظة الأشياء التى يخطئها الانتباه بسهولة ، ومن حيث ملاحظتها بعناية كبيرة » .

وقدر والده قوة ملاحظته حق قدرها . كان الدكتور روبرت داروين ضخم الجثة للغاية - يزن حوالى ٣٠٠ رطل - وكان كثيراً ما يلقي صعوبات فى زيارة بعض مرضاه الفقراء ؛ إذ كانت سلالهم وأرضية مبانيهم من الضعف بحيث لا تحتمل ثقله . وكان تشارلز فى صباه المبكر يصحب الدكتور فى جولاته ، يزور المرضى وينقل ملاحظاته إلى والده الذى يكتب العلاج بناء على ملاحظات تشارلز .

أرسل تشارلز إلى الجامعة بأدنبرة برفقة شقيقه - أراسماس - ليدرس الطب ، وكان وهو فى أدنبرة طالباً ضعيفاً كما كان متوقِعاً . ولكنه اهتم كثيراً بالجلوسات التى كان يعقدها الطلبة للمناقشة .

وكان الملجأ الأخير للتحاق وريث الأسرة المثقفة بإحدى المهن الثقافية هو إعدادة لدراسة الدين ليتخرج راعياً من رعاة الكنيسة .

حصل داروين ، وهو فى الثانية والعشرين ، على مؤهل لاهوتى ، ولكنه لم يرغب فى العمل راعياً للكنيسة . فى ذلك الوقت ، وصله خطاب من جون هنسلو وهو مدرس نبات كان قد قابله بكمبردج ، هياً له فرصة الرحيل . قدم هنسلو داروين إلى الكابتن فيتز روى قائد « البيجل » سفينة صاحب الجلالة ذات الأشرعة الثلاثة ، وتبلغ حمولتها ٢٣٥ طناً .

كانت البيجل مكلفة بمسح ساحل أمريكا الجنوبية . أيرغب تشارلز فى الإبحار معهم بوصفه عالماً فى علم الموالييد ؟ كان عليه أن يدفع نفقاته . وكان مقرراً للرحلة ستين . أيذهب تشارلز ؟

عاد إلى والده يسأله العون المالى ، فقال الوالد : « كلا .. الفكرة كلها هذيان وهذر » .. وبعد توسلات واجتماعات عائلية - وافق الوالد أخيراً . وحين كانت البيجل تشق طريقها خارج ميناء ديفونبورت ، كان تشارلز داروين يرقب الشاطئ من فوق ظهرها . لم يكن يعرف أنه لن يرى الوطن إلا بعد خمس سنوات ، وقدر له أن يحقق أكبر مغامرة مسجلة قام بها عالم من علماء التاريخ الطبيعى .

كان داروين ملاحظاً ثاقب النظر ، ومدوناً دقيقاً ، وجامعاً للأشياء لا يكل ، كان يواظب على جمع النباتات ، والصخور ، والحشرات ، والحيوانات من الحفريات بصبر وأناة حتى يملأ حقيبة السفر ، وهنالك يفرغها على ظهر السفينة حتى شغل كل مكان أمكنه الحصول عليه . وكان يشحنها إلى الوطن ، كلما ترسو السفينة فى ميناء يتوافر فيه الشحن .

كانت الرحلة مليئة بالمغامرة ، والمخاطر . وبعد مشاهدة أنواع كثيرة من النبات والحياة الحيوانية ، ألقت البيجل مراسيها بجزر الجالاپاجوس ، التى تقع غرب أمريكا الجنوبية بحوالى خمسمائة ميل تقريباً . وهنالك هيات الطبيعة المعمل الذى مكن تشارلز داروين السير فى الطريق الذى أدى إلى « أصل الأنواع » .

الصفة البدائية الشاذة للمخلوقات المختلفة أعطته مفتاح النظرية القائلة بأن تغيرات تحدث في صور الحياة . قال : « إن المرء ليكاد يخيل إليه أنه من خلال قلة قليلة من الطيور الأصلية في مجموعة الجزر هذه ، قد انتخب نوع وتعديل إلى غايات مختلفة . إن حياة الزواحف ، والطيور ، والحيوانات تختلف من جزيرة لأخرى ، ومع ذلك ، فهناك تشابه بينها . فإذا كانت جميع المخلوقات قد خلقت في الوقت نفسه ، فلماذا توجد هنالك كائنات حية كثيرة تختلف اختلافات بسيطة ؟ ولقد قرر بعد دراسة حفريات تشبه كائنات حية لا تزال موجودة أن بعض الأنواع قد حلت محلها أنواع أخرى قريبة الشبه بها .

قال نائب أحد حكام الجزر لداروين إنه يستطيع أن يخبره لأى من الجزر المختلفة تنتسب كل سلحفاة . وأحسن داروين أنه يمكن فهم أوجه الشبه والاختلاف ، إذا كان سكان الجزر المتعددة قد انحدروا من أسلاف مشتركين ، ولكن تعرضوا لسلسلة من التغيرات الصغيرة في أثناء تطورهم . ومن ثم انغرس في رأس داروين بذرة نظريته في التطور . حدث للأنواع تغير : هذا مؤكد ، ولكن ما هى الطريقة التى حدث بها هذا التغير ؟ كيف حدث ؟

لم يحصل داروين على إجابة للمشكلة الماثلة ، وهى : كيف .. ولماذا تتغير الأحياء من جيل لآخر قبل سنة ١٨٣٨ ؟ وذلك بعد أن قرأ المبحث الذى كتبه توماس مالثوس بعنوان « مبحث فى السكان » قال مالثوس : « إن الإنسان كان يميل إلى التكاثر بطريقة أسرع من تكاثر غذائه ، وهذا سبب صراعاً من أجل الغذاء . وبالتالي سبب تناحراً من أجل البقاء » .

كان داروين يعرف أن الحيوانات الأليفة تربي من أجل الحصول على صفات منتقاة ولكن الإنسان قد تحكم ليتج من الحيوانات الأليفة الصفات المرغوب فيها عن طريق تجنب توليد الحيوانات غير المرغوب فى صفاتها ، وبتشجيع توليد الحيوانات ذات الصفات المنتقاة . لاحظ داروين أن تغيرات تحدث للحيوانات المفترسة ، ولكن كيف حدث الانتخاب من غير تدخل الإنسان ؟

قضى داروين عشرين سنة يجمع شواهد يؤيد بها نظرياته . فى حين أنه استمر فى الدراسات التى كان قد بدأها فى أثناء رحلته على البيجل .. كتب ألفريد والاس العالم

الأحيائي في سنة ١٨٥٥ مقالة « في القانون الذي يؤدي إلى ظهور أنواع جديدة » ، اشتملت على كثير من الأفكار الشبيهة بدراسات داروين التي لم ينشرها بعد . وهنا نصح داروين بأن يذيع ملخصاً لنظريته ، غير أنه لم يفعل . وفي سنة ١٨٥٨ أرسل والاس لداروين مخطوط مقالة عن « نزعة الضروب إلى التحول عن صفات أصولها الطرازية » شعر داروين بأن ما جاء بتلك المقالة يمكن أن يكون خلاصة قصيرة لنظريته ، لو أنه كتبها . ومن ثم قرر أن يعلن اكتشافاته على العالم . وفي أول يوليو سنة ١٨٥٨ تلى بحث والاس وملخص نظرية داروين على الجمعية اللينيانية Linnean^(١) ، وكان كلاهما قد وصل إلى نتائج نظريته مستقلاً عن صاحبه .

ونشر كتاب « أصل الأنوع » في السنة التالية . وفيه عرض داروين نظريته ، وتعرض للجيولوجيا والتوزيع الجغرافي للحيوان والنبات . والكتاب كله عبارة عن « تحليل مفصل للتطور » . ولقد قام جدل عنيف حول نظرية داروين منذ نشرت .

كان داروين الذي أثار كتابه الدقيق جدلاً كبيراً رجلاً لطيفاً وديعاً رقيق الشمائل . عاد إلى وطنه من رحلة البسجل مريضاً ، يشكو من صداع مستمر وغثيان . عاش حتى جاوز السبعين ، ولكنه لم يرحل ثانية قط . وتزوج ابنة خاله .

وكتب داروين كتباً أخرى إلى جانب « أصل الأنواع » . فقد بين كتابه « تكوين قطر النباتات من خلال عمل الديدان » أن الديدان كانت عظيمة الأهمية في تاريخ العالم . على أية حال لم يثر أى كتاب تلك الضجة التي أثارها « أصل الأنواع » .

كان داروين كأرسطو مقتنعاً - إلى حد كبير - بقدرة الطبيعة وفاعليتها على تكوين مخلوقاتها تكويناً يهيئها لأداء أعمال معينة . قال : « كلما ازدادت دراسة للطبيعة ، ازدادت اقتناعاً بأن التغيرات والتكيفات الجميلة التي يكتسبها ببطء كل عضو ، وتختلف حسب الأحوال اختلافاً بسيطاً .. إنما تفوق بطريقة لا يمكن مقارنتها بالتغيرات والتكيفات التي يمكن أن يخترعها أخصب خيال لإنسان » .

توفي تشارلز داروين في سنة ١٨٨٢ .

(١) Linnean نسبة إلى العالم السويدي ليناس وتعني بتصنيفها النباتات والحيوان على أساس وضع قسمين : الأول للأنواع الأصلية ، والثاني للأنواع الفرعية .

٢٤- جوهان چريچور مندل

ولد جوهان مندل فى أسرة من الفلاحين فى سنة ١٨٢٢ بمورافيا ، وكانت فى ذلك الحين جزءاً من النمسا .

كان يساعد والده فى أعمال المزرعة ، وقد نمت وطور غرامه بكل ما يتعلق بالطبيعة وطريقة عملها . وأما حياته الزراعية أو ربما تكوينه الوراثةى - فقد نمت فى نفسه التشبث بالعرض الذى يسمى إليه (أوقد نسمى هذا عناداً) وعمل كلاهما على مساعدته وإعاقته فى نفس الوقت خلال حياته .

التحق بالمدرسة الأولية بقريه هينزدورف . وأضيف إلى برامج التدريس فى المدرسة بناءً على إلحاح السيدة بارونة هينزدورف برنامج « ثانوى » فكانت الطبيعة تدرس فى المدارس الأولية بالرغم من مفتش المدرسة ، وما أبداه نحو هذا النوع من التعليم من اشمئزاز ، حتى سمي ذلك « فضيحة » غير أن جوهان الصغير قد نمت عن طريق هذه الدراسة الإدراك بأن الطبيعة يمكن أن تدرس وتحلل .

انتقل جوهان من هينزدورف إلى المدرسة الثانوية بمدينة تروبو المجاورة . وبالرغم من أن الأسرة لم تكن فقيرة فقراً مدقعاً ، إلا أنه لم يكن لديها مال يكفى لاستمراره فى التعليم . شق جوهان طريقه بعد ذلك بنجاح فى المدرسة ، إلا أنه لم يستطع أن يشبع شهية شاب فى السابعة عشرة حتى انتهى به الأمر إلى أن مرض لعدم كفاية الغذاء ، ولاحت نهاية مرحلة التعليم بالنسبة لجوهان مندل قريه .

أصيب أنطون مندل والد جوهان فى أثناء هذا الضيق بناتبة من نائبات الزمان ، فقرر

أن يبيع المزرعة ، وأعطى جزءاً من الثمن لجون ولشقيقته تيريزيا^(١) ، فأعطت تيريزيا نصيبها لجون ، فاستطاع بما تجمع لديه من مال ضئيل أن يقضى أربع سنوات من العمل والجوع والدراسة بمعهد أولمütz^(٢) ، وعوض جوهان فيما بعد شقيقته عن نصيبها بأن أرسل أبناءها لمعاهد العلم .

وأصبح جون مستعداً لشق طريقه نحو المستقبل . أما متاعبه المالية فقد طبعته فكره بطابع خاص . وبناء على نصيحة أحد أساتذته دخل الدير الأوجسطينى فى التبرون^(٣) ليستطيع أن يتجنب القلق المستمر المتعلق بوسائل الحياة . وانتهى به الأمر - وهو فى الحادية والعشرين - إلى حياة الرهبنة ، واتخذ لنفسه اسم جريچور .

وجد جريچور مندل سعادته حين استقر فى الدير ، فقد كانت التغذية جيدة ، وأهم من ذلك أن الدير كان يملك حديقة نباتية غنية . أسس هذه الحديقة المزرعة على الطريقة العلمية ، ونماها راهب كان قضى نحبته منذ مدة وجيزة . ولقد وجد جريچور نفسه بين رجال وديعين شغوفين باللاهوت والفلسفة ، والعلم ، والأدب وفى ملاحظة البساتين العلمية . ودرس فى الوقت نفسه ليحصل على مرتبة القسوسية ، ورُسّم قسا فى سنة ١٨٤٧ . ترك جريچور مندل الدير بعض الوقت ليعمل قسا فى أبرشية ، وكان - لسوء الحظ - شديد الحساسية بالنسبة للآلام ، حتى كان يمرض جسمانياً عندما يطلب منه زيارة شخص مريض ، أو يدعى لتخفيف آلام أسرة مات أحد أفرادها . عندئذ ، أعفى على وجه السرعة من هذه المهمة ، وعاد إلى الدير وحديقته .

قدم طلباً للتعيين فى وظيفة مدرس بالمدرسة الثانوية المحلية ، فلما اختبرته هيئة الممتحنين ، قررت أنه لا يتمتع بمعارف علمية كافية تؤهله لأن يصبح مدرساً منتظماً ، ولكن سمح له بأن يعمل احتياطياً بأجر منخفض . بعد ذلك دخل مندل امتحاناً ثانياً ، وفى هذه المرة صدر قرار بأنه غير كفء - حتى لتدريس الفصول الأولية . ولكن مندل كان يعرف موضوعه معرفة جيدة ، غير أن إجاباته لم تكن مفهومة لمجلس إدارة المدرسة كان مندل مصمماً على استخدام المصطلحات العلمية الفنية التى وضعها رافضاً بعناد أن يستخدم اللغة العلمية المتعارف عليها فى ذلك الوقت .

(١) Theresia .

(٢) Olmutz .

(٣) Altbruhn .

استمر مندل فى القيام بواجبات التدريس باعتباره احتياطياً ، ولم يحصل قط على وظيفة تدريس دائمة . كانت قاعة تدريسه مكاناً محبوباً ، وكان التلاميذ يجدون متعة مع هذا المدرس السعيد . وكانت صحته قد تحسنت كثيراً على غذاء الدير الجيد .

انتخب رئيساً للدير ، وهو فى السابعة والأربعين . لم يكن فى ذلك الحين معروفاً فى العالم الخارجى ، ولكنه كان محبوباً من زملائه الرهبان . كان منصبه الجديد - رئيساً للدير - يستنفد كثيراً من وقته ، فاضطر إلى التخلي عن وظيفته فى التدريس على غير رضا منه .

كان رئيس الدير الجديد رجلاً شعبياً جداً . ويتناول أجراً جيداً ، وكان ينفق جزءاً كبيراً منه لمساعدة أصدقائه .

والتجربة التى جعلت من چريچور مندل عالماً فذا كانت نتيجة لخطة متقنة . لم يحدث أن أحداً دهش ؛ لأن والدًا ذا شعمر أحمر له ولد ذو شعمر أحمر ، ويجتمع الأقارب حول الطفل ويقولون : « إنه يشبه والده تماماً » كان مندل أول من وضع القوانين التى تفسر كيف تنتقل صفات الآباء إلى الأبناء ، وهى القوانين التى تحكم الوراثة ، فإذا نظرت إلى والدك وإخوتك وأخواتك ، لرأيت أنكم تختلفون كل واحد عن الآخر ، ولكنكم تبدوون فى الوقت نفسه متشابهين شيئاً ما . وهذا أمر كان يتضابق منه علماء الأحياء «البيولوجيون» . كانوا لا يعرفون كيف يفصلون بين الصفات المختلفة . وبين مندل جلياً كيف السبيل إلى هذا ، بدأ الأمر سهلاً . ادرس إحدى الصفات وحدها فقط .

حول مندل اهتمامه إلى دراسة الوراثة فى نباتات بازلاء الأزهار . لاحظ أن بعض النباتات طويلة ، والبعض الآخر قصير ، وكان لبعضها قرون تبدو كأنها منفوخة ، وأخرى ملتصقة تماماً على الحبوب . وكانت الحبوب فى بعض الحالات صفراء شاحبة ، أو صفراء لامعة ، أو خضراء . لم يجد فى جميع العينات غير سبع صفات مختلفة يمكن معرفتها ، وفصلها فى الحال . اختار بازلاء الأزهار ، لأن عضو التأنيث المتاع يلقح من لقاح من نفس الزهرة . معنى هذا أن النبات الجديد له فى الواقع أب واحد لا أبوان . وأدرك مندل أنه إذا نتج نبات من أب واحد ، فإنه يستطيع الحصول على طرز من

نباتات نقية . مثل ذلك أن النبات الطويل الذى ينتج نباتات طويلة ، جيلاً من بعد جيل ، إنما هو « نقى » فيما يتعلق بصفة الطول . كذلك ، فإن النبات القصير الذى ينتج نباتات قصيرة - جيلاً من بعد جيل - إنما هو « نقى » فيما يتعلق بصفة القصر . فانتج بعناية نباتات نقية خاصة بالصفات السبع التى قرر اختبارها .

وكانت الخطوة التالية أنه منع النباتات من تلقيح نفسها بنفسها ، وعمل على تلقيحها من نباتات أخرى ، أى أنه هجنها ، وكان التهجين بأن جعل لكل حبة أبوين نقيين ولكن صفاتهما مختلفة ، مثال ذلك : أبوان أحدهما طويل ، والآخر قصير . زرع مشات من النباتات بهذه الطريقة ، واكتشف أن جميع الأبناء كانت طويلة . وهذا أمر حيره ، وجعله يتساءل عما حدث للأباء القصار .. ألم تؤثر فى الطفل إطلاقاً ؟

أجرى بحوثاً أخرى ، هجن فى هذه المرة نباتات كثيرة كل منها له أب نقى طويل وأب نقى قصير ، وكان كل نبات من هذه النباتات طويلاً . زرعت البذور الناتجة من هذا الاتحاد الجديد ، وكانت النتيجة أن ثلاثة من كل أربعة كانت طويلة والرابع كان قصيراً ، واتضح أخيراً أن النبات النقى القصير قد أثر فى النسل ، ولكن الصفة لم تظهر إلا فى الجيل التالى . إذن ، فالطفل يشبه جده أكثر مما يشبه أباه .

استنتج مندل أنه عندما ينتج الطويل النقى ، والقصير النقى أطفالاً ، فإن الأطفال جميعاً يكونون طوالاً لأن صفة الطول تتغلب على صفة القصر . أما صفة القصر ، فلا تفقد ، وإنما تظل كامنة . ولقد سمى مندل هذه الفكرة « بقانون الغلبة » وبينت تجاربه التى أجراها - فيما بعد - أن بعض الأطفال الناتجة من آباء من البازلاء لم تكن « نقية » فى بادئ الأمر قد تصبح نقية ، مثال ذلك : أن أبناء قصير نقى وطويل نقى هى بازلاء مهجنة . أما إذا تزوج نباتان Hybrids مهجنان . إذن ، لكان نصف أبنائهما هجيناً ، والباقى يقسم بالتساوى بين طوال أنقياء ، وقصار أنقياء . وسمى مندل هذا القانون بقانون العزل .

مات مندل سنة ١٨٨٤ فى هدوء ، وبلا ضجة .

٢٥- أليساندرو فولتا

ولد فولتا في ١٨ من فبراير سنة ١٧٤٥ بمدينة كومو بإيطاليا ، وهي أكبر مدينة تقع على بحيرة كومو الجميلة الشهيرة عند سفح جبال الألب الإيطالية . وكانت بحيرة كومو تجذب الأغنياء للإقامة على ضفافها ، وعرفت دائماً بأنها منطقة تجذب السياح .

لم تكن أسرة اليساندرو فولتا من بين الأسر الثرية ، ولكن الطفل الذكي استطاع أن يتلقى تعليمه بوساطة بعض أقاربة الذين لهم تأثير في الكنيسة . وعندما انتهى من دراسته الجامعية وحصل على شهادة في سن السابعة عشرة ، عين مدرساً بالمدرسة العليا بكومو . ظل هناك حتى سنة ١٧٧٩ ، وكان في الرابعة والثلاثين عندما عين بجامعة بافيا ليؤسس بها قسماً للطبيعة . ولقد وجد كذلك الوقت الكافي لإجراء بحوثه .

واخترع فولتا - حين كان مدرساً بكومو - النقال الكهربى الذى شرحه فى خطاب أرسله إلى جوزيف بريستلى بإنجلترا . ليس للنقال الكهربى فائدة عملية ، ولكنه يستخدم حتى الآن فى فصول المدارس ليشرح ويثبت الكهربية الساكنة .

استخدم فولتا النقال الكهربى Electrophorus لاكتشاف كثير من القوانين التى تحكم الآن عملية هذا المركب الكهربى الهام المسمى بالمكثف . سماه فولتا « المكثف Condensator » ولكن الاسم اختصر إلى Condenser بواسطة مترجم الجمعية الملكية

بلندن . استخدم فولتا هذا الابتكار بمهارة لتكبير أثر الشحنة الكهربائية من أجل تشغيل الكشاف الكهربى ، أو الإلكتروميتر غير الحساس جداً ، الذى كانت تقاس الكهرباء بواسطته فى تلك الأيام . سخن نقالاً كهربياً ، وفصل الألواح . أثر ذلك فى زيادة الجهد أو الفولت بين الألواح ، فاقترح تسمية هذا الجهاز بالكشاف الكهربى المجهرى Microelectroscope .

كتب فى ٢٠ من مارس سنة ١٨٠٠ رسالة شهيرة للجمعية الملكية بلندن شرح فيها ما يعرف باسم عمود فولتا . وأنت تستطيع صنع واحد بنفسك . تناول فولتا أقراصاً من الفضة والزنك نظيفة وجافة ، وأقراصاً من الكرتون المبلول فى ماء ملح (ملح جداً) بحيث لا ترشح ، ورتبها فى عمود بحيث وضع قرصاً من الفضة ، ثم قرصاً من الكرتون ثم قرصاً من الزنك ، ثم كرتوناً ، ثم فضة وزنكاً ... وهكذا .

وعند نهاية العمود أمكنه الحصول على تيار كهربى مستمر ، وبذلك يكون فولتا صنع أول خلية كهربية ، هى النموذج الأولى للخلية الجافة (البطارية) التى تستخدم فى جهاز الراديو المتنقل . وحصل على مورد مستمر للكهرباء لأول مرة فى تاريخ العلم .

فتح اكتشافه هذا مسادين كثيرة جديدة فى بحور الكهرباء والكيمياء . واستطاع العلماء فى فترة - وجيزة مستعينين بأعمدة فولتا - أن يحلوا الماء إلى أيدروجين وأوكسجين ، واكتشف ديفى الصوديوم ، والبوتاسيوم . واستطاعت دراسة الكهرباء والمغناطيسية أن تتقدم بخطى سريعة .

حصل فولتا على تشريفات كثيرة . دعاه نابليون إلى باريس ليحاضر بمعهد باريس وطبعت ميدالية ذهبية تكريماً له . وعندما حاول أن يعتزل وظيفته بالجامعة بسبب السن ، طلب منه بإلحاح أن يظل فى وظيفته لإلقاء محاضرة واحدة فى السنة ، مع احتفاظه بمرتبه كاملاً . انتخب عضواً بمجلس الشيوخ عن لمبارديا . عينه إمبراطور النمسا بوظيفة عميد كلية الفلسفة ببادو . وفى سنة ١٨١٩ ، تقاعد وهو فى الرابعة والسبعين ، وعاد إلى كومو مسقط رأسه ، حيث توفى سنة ١٨٢٧ .

هنالك بمدينة كومو تمثال معبر يشيد بذكرى الأعمال التي حققتها فولتا ، إلا أن استعمال اسم فولتا حيثما تذكر الكهرباء هو تخليد عالمي أكبر أثراً . وفي سنة ١٨٩٣ ، أطلق مؤتمر الكهربائيين على وحدة القوة الدافعة الكهربائية اسم الفولت ، . إنه عمود فولتا الذي أوقف الإنسان على عتبة عصر الكهرباء .

٢٦- جون دالتون

ولد جون دالتون في ٦ من سبتمبر سنة ١٧٦٦ لأحد العاملين بالنسيج اليدوي الفقراء بقرية إيجلزفيلد الإنجليزية ، وكان أحد أشقاء خمسة . التحق بالمدرسة في سن مبكرة ، حيث تعلم - بالإضافة إلى الدين - بعض الرياضيات والعلوم وقواعد اللغة الإنجليزية . اكتسب شهرة محلية بوصفه نابغة في الرياضيات . ولقد سمحت له سلطات القرية - وهو في الثانية عشرة - أن يفتح مدرسة خاصة به . وكان كثير من التلاميذ يكبرون ناظر مدرستهم الصغير .

بدأ دالتون في هذا الوقت تقريباً ، يهتم بعلم الأرصاد الجوية الذي شغف به بقية حياته . صنع بنفسه آلات الرصد الجوي اللازمة له ، وبدأ سلسلة من الأرصاد التي كان يدونها ، وتابعها بغير انقطاع كل يوم من أيام حياته ، حتى كتب آخر مادة في نفس اليوم الذي توفي فيه .

لم يهمل على أية حال دراساته الأخرى . عمل - إلى جانب قيامه بالتدريس ومساعدة والده في شئون المزرعة الصغيرة ودراسة الجو - على اتقان اللغتين اللاتينية واليونانية ، ودراسة الرياضيات ، وأضاف إلى معلوماته في الفلسفة الطبيعية ، وكان العلم يسمى كذلك حينئذ .

أقل دالتون ، وهو في الخامسة عشرة ، مدرسته . لعجزه عن الحصول على عدد

كاف من التلاميذ ، ولحق بأخيه جوناثان بقرية كندال . وهناك قام بالتدريس لمدة اثني عشر عاماً ، واكتسب حصيلة جديدة من الرياضيات والعلوم ، واستمر في هوايته : دراسة الجو . حاول وهو في كندال أن يكونَ منتدي للمناقشات العلمية . ولكن منظره السمج ، وصوته المنفر عملاً على عدم نجاح محاولته .

أصبح دالتون في سنة ١٧٩٣ أستاذاً بإحدى كليات مانسستر بالمجلترا . وهناك درس الرياضة والعلوم ، غير أنه لم يكن سعيداً في الفترة التي تتطلب أداء واجبه . وفي أثناء إقامته بكندال كان متأثراً بـجون جاف العالم المعروف المرموق . ولد جاف كفيفاً ، وكان يعرف عدة لغات ويعرف جميع أنواع النباتات في نطاق عشرين ميلاً سواء باللمس ، أو الذوق ، أو الشم ، وكان - إضافة إلى ذلك - عالماً بالأرصاد الجوية ، وهذا هو سبب الرباط المشترك مع جون دالتون السمج . شجع جون جاف دالتون على نشر أبحاثه الجوية ، وكان دالتون قد دعى لعضوية جمعية مانسستر الأدبية والفلسفية . احتفظ بارتباطه بهذه الجمعية مدى حياته ، وألقى على أعضائها - في أثناء سني نشاطه الخمسين - أكثر من مائة بحث علمي .

كان دالتون يعزو - بتواضع - سبب نجاحه إلى العمل المتواصل ، قائلاً أمام جمعية مانسستر : « إذا كنت قد نجحت أكثر من عدد من المحيطين بي ، فإن ذلك يرجع ، أساساً لا لشيء تقريباً إلا إلى المثابرة الشاملة » أما توماس أديسون ، فقال شيئاً شبيهاً بهذا بعد مائة عام . قال : « ترجع العبقرية واحداً في المائة إلى الإلهام وتسعة وتسعين في المائة للعمل المضني » .

ترك دالتون الجامعة في مانسستر ليكرس وقته للدراسات العلمية والتأمل . ولما لم يكن ثرياً ، فقد اكتفى بأن يعطى فقط دروساً خاصة ؛ حتى يحتفظ بوقته لدراسة الهواء المحيط به .

أما الدراسات الجوية الكثيرة التي قام بها ، فقد أدت به أخيراً إلى وضع النظرية الذرية للمادة . وكان روبرت بويل العالم الكيماوي والطبيعي الأيرلندي الذي سبق دالتون بقرن ونصف قرن من الزمان - قد حقق أعمالاً قيمة فيما يتعلق بالهواء والضغط

الجوى ، واستنتج أن الهواء مكون من عدة غازات ، ثم أثبت كافنديش ، ولافوازييه وپريستلى بعد ذلك أن الغلاف الجوى مكون من أوكسجين ، وأزوت ، وثانى أكسيد الكربون ، وبخار الماء .

جمع دالتون مئات من عينات الهواء من جهات مختلفة فى إنجلترا أخذها من قمم الجبال ومن الوديان والمدن والريف . حللها ووجد أن الهواء فى جميع الحالات متشابه التكوين تقريباً .

فسر دالتون هذا الأمر ببسيان عرف - فيما بعد - بنظرية الضغوط الجزئية « إن جسيمات غاز ما ليست صادة لجسيمات غاز آخر ، وإنما تصد فقط الجسيمات التى من نوعها » . وهذا أدى بدالتون إلى الاعتقاد أن الغاز يتكون من جسيمات صغيرة يفصل بعضها عن البعض الآخر مسافات بعيدة .

عرف دالتون الكيمياء والتحليل الكيماوى ، قال : إن كل ما يمكن للكيمياء أن تعمله : هو فصل الجسيمات بعضها عن بعض ، أوضمها . هذه الجسيمات التى تكلم عنها هى الأجزاء التى لا تفنى من المادة ، والتى تكون جميع المواد ، وكان المعروف أنها لا تفنى حتى اكتشاف النشاط الإشعاعى وانقسام الذرة .

وإنه لأمر فى غاية الأهمية بالنسبة لصاحب المصنع الكيماوى أن يعرف الكمية اللازمة من كل مادة تدخل فى عملية لإنتاج الكمية المركبة المطلوبة . جمعت هذه المعلومات عن طريق المحاولة والخطأ ، وذلك من أجل أغراض كثيرة ، إلا أن دالتون استخدم هذه المعلومات المجمعة ليحصل على الوزن النسبى لأصغر الجسيمات Ulti-mate Particles ، والذى نسميه - الآن - بالوزن الذرى . أدرك دالتون أنه يستطيع استخدام الأوزان الذرية ليعرف مقدماً الكمية اللازمة من كل مادة لتكوين مادة مركبة .

أقدم دالتون على تكوين جدول أوزان ذرية كانت نتائجه غير دقيقة ، ولكن تفكيره كان مضبوطاً .

تشتمل نظرية دالتون الذرية - التى ثبتت صحة معظم أجزائها على مر الزمن - على

الأفكار الآتية : تتكون جميع المواد من جسيمات صغيرة غير قابلة للانقسا بالذرات . ذرات العناصر المختلفة لها خواص مختلفة ، ولكن جميع ذرات الواحدة متشابهة . تدخل الذرة كلها فى التغيرات الكيماوية ، لا تتغير الذرات فى مركبات كيماوية . الذرات لا تستحدث ولا تفنى .

وحتى يستطيع أن يفسر تركيب الوحدات البسيطة التى يقول بها ؛ ر صغيرة لها رموز مختلفة تعبر عن ذرة كل عنصر .

ولقد قبل زملاء دالتون العلماء نظريته فى الذرة بسرعة غريبة ، وتقدير ثا الفرنسيون عضواً بالأكاديمية الفرنسية للعلوم ، وقوبل بترحاب كبير فى باريس ميدالية الجمعية الملكية الإنجليزية فى سنة ١٨٢٦ .

لما توفى دالتون فى سنة ١٨٤٤ ، مر من أمام تابوته أربعون ألف شخص .
- حتى فى ذلك الوقت - يعرفون أنه عملاق فى دنيا العلم .

الفهرس

الصفحة

الموضوع

٥	مقدمة
٧	السير إسحق نيوتن
١٣	فيثاغورس
١٥	إقليدس
١٩	أبقراط
٢١	أرشميدس
٢٧	جاليليو
٣٣	أرسطو
٣٥	ألبرت أينشتين
٣٩	لويس باستير
٤٥	فلهم كونراد روينتجن
٤٧	روبرت هوك
٥١	روبرت بويل
٥٥	بنيامين فرانكلين
٥٩	وليام هارفي
٦٣	أنطوان لوران لافوازييه
٦٧	ليوناردو دافينشي
٧١	إسكندر فلمنج

۷۷ ماری کوری
۸۳ دیمتری مندلیف
۸۷ میشیل فارادای
۹۱ اندریه ماری آمبیر
۹۳ جورج سیمون اوم
۹۵ تشارلز داروین
۹۹ جوهان کریجور مندل
۱۰۳ الیساندرو فولتا
۱۰۷ جون دالتون
۱۱۱ الفهرس

هذا الكتاب

باقة من خيرة العلماء جمعناها لكم من بساتين
المعرفة وحدائق العلم .. كان لنور علمهم وثاقب فكرهم
أثره الطيب في رقي الشعوب وتقدم الأمم وزيادة معرفتها
وعمق ثقافتها .

لقد آثرنا أن نقدم لكم تلك الباقة المختارة لتكون
لكم مثلاً يحتذى وقدوة تقتدون بها في حياتكم ...
فغداً سيكون - إن شاء الله - منكم القادة والعلماء ،
وصفوة المثقفين والزعماء ...

ما أجمل أن تكون تلك النماذج البشرية الرائدة زادا
لكم ونورا وهدى في مستقبل حياتكم ...
والله هو الموفق من قبل ومن بعد ،

الناشر



To: www.al-mostafa.com